

25X1

Page Denied



PROGRAM

VI JUBILEUSZOWY ZJAZD POLSKIEGO TOWARZYSTWA CHEMICZNEGO

9-12 WRZEŚNIA 1959

W A R S Z A W A

VI JUBILEUSZOWY ZJAZD
POLSKIEGO TOWARZYSTWA CHEMICZNEGO
1919 — 1959

PROGRAM ZJAZDU

9 — 12 WRZEŚNIA 1959
WARSZAWA

Zeszyt specjalny dwumiesięcznika
„CHEMIA ANALITYCZNA”

PAŃSTWOWE WYDAWNICTWO NAUKOWE
Warszawa, Miodowa 10

Nakład 1500 + 50 egz.	Oddano do składu 8. VI. 1959 r.
Ark. wyd. 3,5 Ark. druk. 4,25	Podpisano do druku 21.VII.59 r.
Papier pelur kl. III, 55 g, 66×100	Zamówienie 891/59. W-7
Karton III kl. 250 g.	Druk ukończono w lipcu 1959 r.

Drukarnia im. Rewolucji Październikowej, Warszawa.

CZTERDZIESTOLECIE POLSKIEGO TOWARZYSTWA CHEMICZNEGO

Alicja Dorabialska

Polskie Towarzystwo Chemiczne obchodzi czterdziestolecie swego istnienia. Czterdzieści lat to mało, a równocześnie bardzo wiele. W historii rozwoju myśli ludzkiej, na szlaku pracy badawczo-naukowej 40 lat jest tylko chwila. W życiu chemii polskiej te same lata stanowią przełom.

Przed czterdziestu laty Polska wracała do rodziny państw wolnych. Braliśmy we własne ręce losy narodu, kultury i nauki polskiej. Wzięliśmy pełnię odpowiedzialności za rozwój i oblicze chemii. Na życie nauki składają się nie tylko wysiłki twórcze jednostek, ale i czyn zbiorowy. Z tej świadomości zrodziło się Polskie Towarzystwo Chemiczne. Szybko opanowało zbiorowe życie chemii polskiej i w ciągu lat dwudziestu je ogniskowało.

I przyszła wojna. Warsztaty pracy uległy zniszczeniu, rozsypali się chemicy po świecie. Mogiły naszych kolegów wyrosły na obcych ziemiach. Prochy wielu wiatr rozwiał daleko, może nawet przywiał do Polski, bo mogliśmy nie znamy. My pozostaliśmy na trud odbudowy z ruin warsztatów naszej pracy i naszego życia zbiorowego. W r. 1945 odżyło Polskie Towarzystwo Chemiczne, rozbrzmiało radością powitania. I to samo pokolenie po raz wtóry, z zaciętym uporem zaczęło od początku odbudowę ośrodków pracy naukowej. Dziś te ośrodki już mamy. I mamy PTCh jako najmielszą nam formę naszego współżycia zbiorowego. Czy w tych warunkach można powiedzieć, że minione lat czterdzieści to mało? Przeciwnie, to wiele, bo wiele na tej drodze było trudu, zapału, szczerzej wiary i głębokiego bólu.

Polskie Towarzystwo Chemiczne powstało w r. 1919, ale w tradycji swej nawiązało do wszelkich dawnych poczynąń organizacyjnych chemików. Jeszcze przed rozbiorem istniało w Polsce „Fizyczno-chemiczne Warszawskie Towarzystwo”, którego istnienie odkrył prof. Jan Zawidzki, odnajdując dwa tomiki „Różnych uwag”, wydanych przez to Towarzystwo w roku 1769.

W okresie rozbiorów myśl zrzeszenia wszystkich chemików polskich wpływała niejednokrotnie. Na ogół sądzono, że należałoby skupić chemików razem z fizykami w jednej organizacji. W czerwcu r. 1913 w Kra-

kwie niewielki zespół fizyków i chemików postanowił stworzyć Polskie Towarzystwo Fizyczne i Chemiczne i wyłonił w tym celu Komisję Statutową. Komisja ta opracowała projekt Statutu i przedłożyła go organizatorom, zebrany wiosną 1914 r. we Lwowie. Powierzono wówczas prof. L. Brunerowi i prof. J. Zawidzkiemu ostateczną redakcję Statutu i ustalono datę posiedzenia organizacyjnego na jesień 1914 r. Wybuch wojny światowej uniemożliwił dalszą realizację tych zamierzeń.

Dopiero 1 marca 1919 r. z inicjatywy prof. L. Marchlewskiego grono chemików i fizyków świata akademickiego postanowiło wznowić przedwojenne próby organizacyjne. Wybrana wówczas Komisja opracowała nowy projekt Statutu, przedyskutowany w marcu r. 1919 w Warszawie. Wyłoniono Komisję Organizacyjną, która rozpoczęła swe działanie. W toku narad większość członków wypowiedziała się za celowością podziału na odrębne Polskie Towarzystwo Chemiczne i Polskie Towarzystwo Fizyczne i odtąd prace poszły już dwutorowo.

W dniu 29 czerwca 1919 r. w audytorium chemicznym Politechniki Warszawskiej odbyło się zebranie organizacyjne Polskiego Towarzystwa Chemicznego złożone z 37 osób. Przewodniczącym Komisji Organizacyjnej był prof. Jan Zawidzki, a przewodniczył obradom prof. Stefan Niementowski ze Lwowa. Zebranie powitał prof. Tadeusz Miłobędzki jako przewodniczący „Koła Chemików” przy Stowarzyszeniu Techników w Warszawie. Pierwsze to posiedzenie organizacyjne przyjęło Statut Towarzystwa, ustaliło liczbę 118 członków założycieli i powołało Zarząd. Pierwszym prezesem został prof. Leon Marchlewski, wiceprezesami: prof. Stefan Niementowski i prof. Jan Zawidzki. Polskie Towarzystwo Chemiczne rozpoczęło swą działalność.

Cel istnienia Towarzystwa ujemuje krótko pierwszy paragraf Statutu głoszący, że PTCh powstaje „w celu popierania rozwoju nauk chemicznych, ich krzewienia pośród społeczeństwa oraz opieki nad zawodowymi interesami chemików pracujących na polu naukowym i technicznym”.

Zgodnie z tymi zasadami Towarzystwo organizuje posiedzenia odczytowe, na których uczestnicy zaznajamiają się z oryginalnymi pracami uczonych polskich lub zagranicznych oraz z ważniejszymi zagadnieniami przemysłu chemicznego. Zarząd Główny Towarzystwa mieści się stale w Warszawie, poza tym czynne są oddziały, które historycznie najwcześniej powstawały w najsilniejszych ośrodkach akademickich i przemysłowych. Już w końcu grudnia 1919 r. jako pierwszy powstał Oddział Lwowski, w marcu 1920 — Łódzki, w czerwcu tegoż roku Krakowski i Poznański i wreszcie w r. 1924 — Wileński. W r. 1926 Oddział Krakowski rozszerzył swą działalność na Zagłębie Śląsko-Dąbrowskie, skupiając w swych szeregach liczne grono kolegów pracujących w przemyśle. Centrala Warszawska oraz pięć oddziałów pracowało do chwili

wybuchu drugiej wojny światowej. Ponadto od r. 1923 żywą działalność przejawiały dwie sekcje: Przemysłowa i Pedagogiczna. Na posiedzeniach Sekcji Przemysłowej omawiano aktualne zagadnienia postępu technicznego. Sekcja współpracowała także z Głównym Urzędem Statystycznym, z Polskim Komitetem Normalizacyjnym oraz Akademią Nauk Technicznych głównie w zakresie słownictwa technicznego. Sekcja Pedagogiczna opracowywała projekty programów chemii dla gimnazjów, liceów oraz kursów wakacyjnych dla nauczycieli chemii. Posiedzenia Sekcji Pedagogicznej poświęcane były zagadnieniom nowoczesnej dydaktyki oraz historii chemii. Towarzystwo organizowało też corocznie cykle odczytów popularnych, ujmujących najważniejsze zdobycze współczesnej chemii.

Po wojnie w r. 1946 pierwszy odżył Oddział Łódzki, wkrótce potem Centrala Warszawska i oddziały Krakowski i Pomorski. W chwili obecnej Polskie Towarzystwo Chemiczne prowadzi swe prace w dwunastu następujących ośrodkach: Warszawa jako centrala i oddziały w Białymstoku, Gdańsku, Gliwicach, Krakowie, Lublinie, Łodzi, Oświęcimiu, Poznaniu, Szczecinie, Toruniu i Wrocławiu. Czynnikiem jednoczącym całość prac Towarzystwa są doroczne Walne Zgromadzenia członków poprzedzane przez Zjazdy delegatów wysyłanych przez Oddziały w liczbie jednego delegata na 20 członków. Ponadto PTCh organizuje Zjazdy Chemików Polskich z udziałem gości zagranicznych. Zjazdy te mają na celu przegląd dorobku naukowego chemików polskich, ocenę kierunków rozwojowych naszej nauki i najszerszej pojętą wymianę poglądów i metod pracy. Pierwszy Zjazd Chemików Polskich odbył się w r. 1923 w Warszawie, II — w 1929 r. w Poznaniu, III — w 1933 r. we Lwowie, IV — w 1938 r. w Wilnie i V — w 1948 r. we Wrocławiu. Po przerwie jedenastoletniej nasz Zjazd obecny jest VI. Witamy się z wiarą, że będzie on poważnym czynnikiem w rozwoju chemii polskiej.

Przed wojną PTCh łącznie z Polską Akademią Umiejętności reprezentowało chemię polską na terenie zagranicy. Już w pierwszych miesiącach swego istnienia Zarząd PTCh otrzymał pismo zapraszające Polskę, aby przystąpiła do Międzynarodowej Unii Chemicznej. Decyzję o zorganizowaniu tej Unii powzięto w listopadzie 1918 r. w Londynie zaraz po zakończeniu I wojny światowej. W konferencji organizacyjnej brali udział przedstawiciele Belgii, Francji, Wielkiej Brytanii, Stanów Zjednoczonych A. P. i Włoch. W r. 1919 przystąpiły do Unii: Czechosłowacja, Dania, Grecja, Hiszpania, Holandia, Kanada i Polska. Oficjalną reprezentację każdego państwa w Unii stanowili delegaci tzw. Narodowych Komitetów Chemicznych, jednoczących wszystkie organizacje chemiczne danego państwa. Polski Narodowy Komitet Chemiczny powstał w wyniku porozumienia pomiędzy Polskim Towarzystwem Chemicznym i Polską Akademią Umiejętności. W latach późniejszych w pracach Ko-

mitetu brało też udział Polskie Towarzystwo Farmaceutyczne, Polskie Towarzystwo Gazowników i Wodociągowców oraz dorywczo Towarzystwo Cukrowników. Począwszy od pierwszej konferencji w r. 1920 w Rzymie przedstawiciele PTCh brali udział we wszystkich pracach Chemicznej Unii Międzynarodowej. Jeden z najaktywniejszych organizatorów i późniejszych prezesów PTCh prof. Wojciech Świątosławski już na konferencję w Rzymie zgłosił wniosek w sprawie wprowadzenia do termochemii wzorca do cechowania bomb kalorymetrycznych. Wniosek ten omawiano na trzech konferencjach i został on ostatecznie przyjęty w r. 1922 w Lyonie w brzmieniu zaproponowanym przez PTCh. Z roku na rok udział Polaków w pracach Unii stawał się coraz żywszy. Ośma Konferencja Chemicznej Unii Międzynarodowej odbyła się w r. 1927 w Warszawie i umożliwiła licznym członkom PTCh nawiązanie bliskich kontaktów z uczonymi wielu krajów. W r. 1928 prof. W. Świątosławski został wiceprezesem Unii i godność tę piastował do r. 1939. Równolegle w latach 1934—39 był prezesem Komisji Danych Fizykochemicznych oraz w 1938—9 przewodniczącym Międzynarodowego Biura Wzorców Fizykochemicznych. We wszystkich komisjach Unii pracowali Polacy. Komisji tych było 52 i należało do nich 100 członków PTCh.

Na kilka lat przed II wojną światową Międzynarodowa Unia Chemiczna podjęła uchwałę, aby co kilka lat zwoływać międzynarodowe kongresy chemiczne. Miały być one organizacyjnie związane z konferencjami Unii. Pierwszy taki kongres odbył się w r. 1934 w Madrycie, a drugi w r. 1938 w Rzymie. Po wojnie kongresy te odbywają się częściej i ostatni kongres monachijski z r. 1959 był już XVII, a konferencja z kolei XX. We wszystkich tych kongresach przedstawiciele PTCh brali i biorą czynny udział, wygłaszając referaty plenarne i sekcyjne.

Wielu uczonych zagranicznych jest członkami honorowymi PTCh. Są wśród nich imiona dziś już należące do historii. Są też wypróbowani przyjaciele narodu polskiego. Wśród członków honorowych PTCh widnieją też nazwiska polskie, wybitnych naszych chemików, szczególnie zasłużonych dla Towarzystwa *).

Za jedno z najważniejszych swych zadań PTCh uważało zawsze działalność wydawniczą. Toteż już na czwartym swym posiedzeniu w r. 1919 Zarząd Główny powołał Komisję Wydawniczą mającą opracować odpowiednie wnioski. W wyniku obrad Komisji w grudniu 1919 r. uchwalono przystąpić do wydawania czasopisma pt. „Roczniki Chemii”, jako organu skupiającego oryginalne prace naukowe chemików polskich. Re-

*) Lista członków honorowych PTCh załączona jest na końcu artykułu wraz z listą wszystkich byłych prezesów Towarzystwa.

daktorem „Roczników” został prof. Jan Zawidzki, on też do dnia swej śmierci, a więc do września 1928 r., był duszą czasopisma, nadawał mu ogólny charakter i formę. Po śmierci prof. Zawidzkiego redaktorem „Roczników” został prof. Świętosławski, a od r. 1934 prof. Miłobędzki. Wstępne czynności wydawnicze i drukarskie zajęły około roku czasu, toteż pierwszy tom „Roczników Chemii” ukazał się z datą r. 1921. Od-tąd wychodziły one nieprzerwanie aż do chwili wybuchu wojny w ro-ku 1939. Roczniki subsydiowane były początkowo wyłącznie przez Mi-nisterstwo W.R. i O.P., a w latach późniejszych również przez Zakłady Przemysłowe, będące członkami wspierającymi PTCh.

Równocześnie z uchwałą podejmującą wydawanie „Roczników” Zarząd Główny postanowił wznowić wydawnictwo „Chemika Polskiego”, jako organu referującego postępy chemii teoretycznej i stosowanej oraz za-gadnienia polskiego przemysłu chemicznego. „Chemik Polski” ma w hi-storii nauki naszej piękną kartę. Założony został w r. 1900 przez Broni-sława Znatowicza i był pierwszym polskim czasopismem chemicznym. Rola „Chemika” w okresie przed pierwszą wojną światową była ogrom-na. Wyjątkowy dar organizacyjny i czar osobisty Znatowicza sprawiły, że Redakcja „Chemika Polskiego” stała się wręcz ośrodkiem polskiej myśli chemicznej. Do „Chemika” nadsyłali swe prace Polacy z całego świata, tutaj drukowała Maria Skłodowska-Curie swą historyczną roz-prawę o promieniotwórczości. Ostatnie zeszyty „Chemika Polskiego” wyszły jeszcze w r. 1917 pod redakcją prof. Miłobędzkiego. Piękne tra-dycje „Chemika” sprawiły, że Zarząd Główny PTCh pragnął wznowić to czasopismo, niestety jednak nie zostało to nigdy zrealizowane.

Drugim organem Polskiego Towarzystwa Chemicznego stał się na-tomiast „Przemysł Chemiczny”. „Przemysł” istniał już w r. 1919, dla-tego Zarząd PTCh uzależnił wznowienie „Chemika” od porozumienia z redakcją „Przemysłu”. Organ ten miał już swoją krótką, lecz ładną historię. W r. 1916 zawiązana została we Lwowie Spółka „Metan” o cha-rakterze Instytutu Badawczego i ona to rozpoczęła wydawanie czaso-pisma o tej samej nazwie. Założycielami „Metanu” byli: prof. Ignacy Mościcki i prof. Kazimierz Kling. W r. 1920 czasopismo „Metan” zosta-ło przekształcone na „Przemysł Chemiczny”, który w r. 1925 stał się organem wspólnym Chemicznego Instytutu Badawczego i Polskiego To-warzystwa Chemicznego. Redaktorem „Przemysłu” przez cały czasokres przedwojenny był prof. K. Kling, a sekretarzem dr Lech Suchowiak.

Trzecim wreszcie organem wspólnym Polskiego Towarzystwa Che-micznego i Związku Inżynierów Chemików był od stycznia 1937 r. „Przegląd Chemiczny” — pismo referatowe, obejmujące bieżące zagad-nienia życia naukowego i przemysłowego polskiej chemii. Pełnym za-pału organizatorem i redaktorem pisma był prof. Tadeusz Kuczyński.

Wojna przerwała wszelką działalność Polskiego Towarzystwa Chemicznego, czasopisma przestały wychodzić. Śmierć zbierała swe żniwo. W chwili wybuchu wojny Towarzystwo liczyło 800 członków. Z tej liczby siedmiu zginęło w boju. Z rąk okupanta zginęło 74 kolegów, w tym 8 profesorów o światowej sławie, jak Stanisław Pilat, Kazimierz Smoleński, Feliks Rogoziński, Stanisław Przyłęcki... Zmarło śmiercią na pozór naturalną 54 członków PTCh, zostali oni zgaszeni przez warunki życia okupacyjnego. W rezultacie na niespełna 800 członków PTCh straciiliśmy w czasie wojny 135 kolegów i koleżanek.

Dziś Polskie Towarzystwo Chemiczne liczy 1118 członków. Zagoiły się rany wojenne, biegnie normalnie codzienna praca. Działalność wydawnicza w stosunku do przedwojennej osłabła. „Przegląd Chemiczny” nie został po wojnie wznowiony, a „Przemysł Chemiczny” przejęła Naczelna Organizacja Techniczna.

W r. 1946 zaczęły wychodzić „Roczniki Chemii” pod redakcją prof. A. Dorabialskiej i dawnych redaktorów prof. T. Miłobędzkiego i prof. W. Świętosławskiego, a następnie od r. 1950 do dziś prof. W. Kemuli. Jako organ PTCh „Roczniki” wychodziły przez lat siedem do roku 1953, w którym zostały formalnie przejęte przez Polską Akademię Nauk. Polskie Towarzystwo Chemiczne, którego związek z „Rocznikami” widnieje do dziś w łacińskim podtytule, stale w najwyższym stopniu interesuje się i prowadzi wydawnictwo, z radością widząc jego stały rozwój.

Wyłącznym organem PTCh są „Wiadomości Chemiczne”, które drukują prace referatowe, przegląd aktualnych zagadnień z życia naukowego i organizacyjnego chemii polskiej. Redaktorem „Wiadomości Chemicznych” jest prof. Bogusław Bobrański.

W okresie okupacji prof. Miłobędzki podjął myśl powołania do życia wydawnictwa o charakterze książkowym, aperiodycznym pt. „Chemia Współczesna”. Wydawnictwo to miało w sposób ciągły zasilać polską literaturę podręcznikową w monografie o charakterze wykładów docentkich z zakresu najnowszych dziedzin chemii. W serii tej ukazało się dotąd 5 tomów.

I wreszcie ostatnio Zarząd Główny PTCh rozpoczął wydawanie „Komunikatów” informujących członków o bieżącym życiu Towarzystwa. Redagują je sekretarze: doc. J. Chodkowski i doc. Z. Grabowski.

W okresie powojennym Polskie Towarzystwo Chemiczne wiele uwagi poświęca zagadnieniu rozwoju i kształcenia młodych chemików. Corocznie organizowane są konferencje i sympozja, poświęcone określonym działom wiedzy, jak kataliza, polarografia, związki wielocząsteczkowe, analiza chemiczna i in. Towarzystwo organizuje też kursy szkoleniowe w dziedzinie tych metod pracy, które w latach ostatnich roz-

winęły się szczególnie szybko, jak chromatografia, technika destylacyjna i in.

Co roku w okresie Walnego Zgromadzenia PTCh przyznaje nagrody pieniężne pomocniczym pracownikom nauki za najlepsze prace ogłoszone przez nich ostatnio drukiem.

Towarzystwo posiada własną bibliotekę i prowadzi obsługę dokumentacyjną dla członków.

Tak więc w codziennym trudzie Polskie Towarzystwo Chemiczne dobiegło czterdziestolecia swego istnienia. Dla wielu z nas te lat czterdzieści wplotło się w sposób istotny w nasze całe życie osobiste. Stoimy u progu nowych lat. Oby były szczęśliwsze, oby spokojniejsze.

FORTY YEARS OF POLISH CHEMICAL SOCIETY

Alicja Dorabialska

Forty years is very little, and yet it is very much. In the history of human thought, on highroads of scientific research, forty years is but an instant. In the life of chemistry in Poland, these same years constitute a crucial period.

Forty years ago Poland was restored to the family of free nations. Since then we assumed exclusive responsibility for our nation, culture, and science. We assumed responsibility for the development and stature of chemistry in our country. What goes into the texture of science is not only the creative work of individuals, but a collective effort. From a clear appreciation of this fact the Polish Chemical Society was born. It soon absorbed within its framework the collective life of chemistry in Poland, and remained its hearth over a period of twenty years.

Then war descended. Workshops were wrecked, and chemists scattered far and wide over the world. Some of our colleagues found their graves on the battle fields.

Those who survived shouldered the burden of raising from ashes and ruins our scientific workshops, and of rekindling collective life. In 1945 the Polish Chemical Society was revived not only to mourn the dead, but to rejoice at the happy reunion of those who were spared.

Once more within the lifetime of a single generation, the same people set to work with dogged determination to rebuild from scrap centres of scientific activity. These centres we have today. And we have the Chemical Society, dear to our hearts as a form of our collective life. It would not be just under these conditions to say that forty years are little. It was much, for this period brought with it immense toil, great enthusiasm, profound faith, and bitter sorrow.

The Polish Chemical Society emerged in 1919, but it resumed the traditions of our earlier chemists. There was in Poland even before the partitions a „Physico-Chemical Warsaw Society” (Fizyczno-Chemiczne Warszawskie Towarzystwo). This was revealed by Professor Jan Za-

widzki, who discovered two volumes of „Miscellaneous Notes”, published by that Society in 1769.

Under the partitions the idea of an association of Polish chemists was not infrequently revived. The general feeling was that chemists should unite with physicists in a single organization. In June 1913, a small group of physicists and chemists in Cracow decided to establish the Polish Physical and Chemical Society (Polskie Towarzystwo Fizyczne i Chemiczne) and appointed a committee to draw up the rules. The draft was duly prepared and submitted to the organizers who convened in Lwów in spring 1914. Professor L. Bruner and Professor J. Zawidzki were charged to prepare the final draft of the rules, and the Society was to be founded at a meeting in autumn 1914. The outbreak of war frustrated these plans.

Not until 1 March 1919 did a group of university chemists and physicists resume prewar attempts at the initiative of Professor L. Marchlewski. A commission was appointed to prepare a new draft of the rules, which was discussed in Warsaw in March 1919. An organizing committee was set on foot, but since most of the members felt it would be wiser to have a Polish Chemical Society and a Polish Physical Society organized as two distinct societies, work was carried on separately.

On 29 June 1919, in the chemical lecture hall of the Warsaw Institute of Technology (Politechnika), the Polish Chemical Society was organized at a meeting attended by 37 chemists. The Organizing Committee worked under Professor Jan Zawidzki, and at the meeting Professor Jan Niementowski of Lwów was in chair. The meeting was addressed by Professor Tadeusz Miłobędzki as were adopted, a list of 118 founders confirmed, and the Society's executive officers elected. The members elected Professor Leon Marchlewski to the post of President, with Professor Stefan Niementowski and Professor Jan Zawidzki as Vice-Presidents.

The purpose of the Society is set out briefly in the first article of the rules as „furtherance of chemical sciences, their dissemination in the society, and care for the professional interests of chemists working in the scientific and technical fields”.

In agreement with this principle, the Society organized meetings at which original works of Polish and foreign scientists, and more important problems in the field of chemical industry were introduced to members. The Society's main seat been throughout in Warsaw, but branches were successively established in the more important university and industrial centres. Their list was opened by the Lwów branch, established as early as December 1919; next came Łódź in March 1920, then Cracow and Poznań in June of the same year, and in 1924 Wilno.

In 1926, the Cracow branch extended its activities to the Śląsko-Dąbrowskie Basin, including in its membership numerous colleagues working in the industry. All these branches were active till the outbreak of the second World War. In 1923 an industrial and a pedagogical section were founded, and both were intensely active. The former discussed in meetings current questions of technical progress, and collaborated also with the Chief Office of Statistics, the Polish Committee of Standards, and with the Academy of Technical Sciences, mainly in questions of technical terminology. The pedagogical section prepared drafts of syllabuses on chemistry for secondary schools and for summer schools for teachers of chemistry. Meetings also were held on questions of modern didactic and history of chemistry. Annual series of popular lectures were an important means of disseminating knowledge of the more important successes of contemporary chemistry in broad sections of the general public.

After the war, in 1946, the Łódź branch was the first to be revived, but before long the main centre in Warsaw, and the Cracow and the Pomeranian branches were also in operation.

Today the Society's work is carried on in the main centre in Warsaw and in the following eleven branches: Białystok, Gdańsk, Gliwice, Cracow, Lublin, Łódź, Oświęcim, Poznań, Szczecin, Toruń and Wrocław. A factor integrating the Society's work is found in the annual plenary meetings, preceded by conferences of delegates sent by the branches at a proportion of one for every twenty members. Further, the Society organizes Congresses of Polish Chemists, and invites foreign guests to attend these. The Congresses survey the ground covered by Polish chemists, evaluate existing trends, and provide a platform for a broad exchange of views. The successive Congresses were held in 1923 in Warsaw, 1929 in Poznań, 1933 in Lwów, 1938 in Wilno, and 1948 in Wrocław. After a break of eleven years we meet today for the sixth time. We have come here in the firm belief that this Congress will make another important contribution towards the development of chemistry in Poland.

Before the war, jointly with the Academy of Sciences and Letters, our Society represented Polish chemists abroad. In the first months since establishment, the Society received a letter inviting Poland to join the International Union of Pure and Applied Chemistry. The decision to organize the Union was taken in London immediately after the war, in November 1918. The organizing conference was attended by representatives of Belgium, France, Great Britain, the United States, and Italy. In 1919 Czechoslovakia, Denmark, Greece, Spain, Netherlands, Canada and Poland joined the Union. Each country was represented by

delegates of National Chemical Committees, which included all chemical organizations within a given country. Our national committee was set up by joint agreement between our Society and the Polish Academy of Sciences and Letters. In subsequent years also the Polish Pharmaceutical Society, the Polish Society of the Gas and Water Services Engineers, and occasionally the Society of the Sugar Industry, also took part in the Committee's work. Beginning with the first Conference, held in Rome in 1920, representatives of our Society took part in all the activities of the International Union. Already at the Rome Conference, Professor Wojciech Świątosławski, one of our most active organizers, later President of the Society, proposed that a standard for calibrating calorimetric bombs should be introduced in thermochemistry. The resolution was discussed by three consecutive Conferences, and was finally adopted in Lyon in 1922 in the form proposed by the Society. As years went by, Poles took a more and more active part in the Union's work. The Eighth Conference was held by the Union in Warsaw in 1927, and numerous contacts were established between members of our Society and foreign scientists. In 1928, Professor Świątosławski was elected the Union's Vice-President and held this post till 1939. In the same period he was in 1934—39 Chairman of the Commission on Physicochemical Data, and in 1938—9 Chairman of the International Bureau of Physicochemical Standards. Polish representatives were on all of the Union's Committees, of which there were 52, with a total of 100 delegates of our Society included in their membership.

Numerous foreign scientists, not a few of them now firmly established in chemistry's history, hold honorary membership in our Society. There are also proven friends of the Polish nation, and the list includes also names of eminent Polish chemists, who deserve the Society's special gratitude.*)

Publishing activities were invariably one of the Society's main concerns. Therefore, a publications Committee was appointed in 1919, with the result that in December it was decided to publish „Roczniki Chemiczne” (Annales Societatis Chemicæ Polonorum), a journal in which Polish chemists could report their original work. Professor Jan Zawadzki was appointed Editor and remained till his untimely death in 1928 the driving power behind this journal, which owed to him its character and form. He was succeeded by Professor Świątosławski, who relinquished this post in 1934 to Professor Miłobędzki. Preparatory work on the journal took about one year, so that the first volume was dated

*) A list of Honorary Members of the Society is attached at the end, together with a list all former Presidents.

1921. It appeared regularly till the outbreak of war in 1939. Originally supported exclusively by the Ministry of Religious Denominations and Public Education, the journal received after a time contributions also from industrial establishments which became Supporting Members of the Society.

The decision to publish „Roczniki” was at the same time supplemented by another which provided for the resumption of the journal „Chemik Polski” (The Polish Chemist), an organ devoted to theoretical and applied chemistry and to questions of the Polish chemical industry. „Chemik Polski” has record to be proud of. Founded in 1900 by Bronisław Znatowicz, it was the first chemical journal in Poland, and it played an extremely important role before the first World War. Znatowicz's unique talent for organization and great personal charm made the humble editorial office of „Chemik Polski” into a genuine centre of Polish chemical thought. Poles from every part of the world contributed their reports, and it was on the pages of „Chemik” that Maria Curie-Skłodowska published her historical treatise on radioactivity. The last issues of „Chemik Polski” were edited by Professor Miłobędzki as late as 1917. The journal's fine traditions made the Society wish for its revival, but unfortunately, this could never be done.

In its place, „Przemysł Chemiczny” (Chemical Industry) became the Society's other organ. In 1919 „Przemysł” was already in existence, and therefore the Society's decision to revive „Chemik” was contingent upon an agreement with the editors of „Przemysł”. The latter had a brief but also creditable history. In 1916, Professor Ignacy Mościcki and Professor Kazimierz Kling with some associates founded in Lwów a company under the name „Metan”, which had the character of a research institute and published a journal of the same name. In 1920 the journal „Metan” was renamed „Przemysł Chemiczny” and became in 1925 the joint organ of the Chemical Research Institute and the Polish Chemical Society, with Professor K. Kling as Editor, and Dr Lech Suchowiak as Secretary throughout the interwar period.

Finally, the Society's third organ, shared with the Association of Chemical Engineers, was since 1937 „Przegląd Chemiczny” (Chemical Review), which covered scientific and industrial problems of chemistry in Poland. The journal had a devoted and enthusiastic organizer and editor in Professor Tadeusz Kuczyński.

War brought an abrupt end to the work of the Society and publications. Death took a heavy toll. Of the 800 prewar members seven died on battle fields, and 74 from the hands of the occupant; among them were 8 Professors of international repute, as for instance Stanisław Pilat, Kazimierz Smoleński, Feliks Rogoziński, and Stanisław Przyłęcki.

Another 54 succumbed to the privations of inhuman life under occupation and died prematurely what otherwise might be termed a natural death. Thus, of not quite 800 colleagues we lost during the war 135.

Today the Polish Chemical Society has a membership of 1118. The wounds inflicted by war and occupation are healing over, and normal daily work has been resumed. However, as compared to prewar days, publishing activities are less vigorous. „Przegląd Chemiczny” has not been revived, and „Przemysł Chemiczny” has passed under the Chief Technical Organization (Naczelna Organizacja Techniczna).

In 1946 „Roczniki Chemii” were resumed under the editorship of Professor A. Dorabalska and former editors Professor T. Miłobędzki and Professor W. Świętosławski, and since 1950 Professor W. Kemula. The journal continued as the Society's organ over a period of seven years till 1953, when it was formally taken over by the Polish Academy of Sciences. A token of its association with the Polish Chemical Society is still to be found in the Latin subtitle, and the Society, which invariably takes a most intense interest in, and is in fact responsible for, the journal rejoices at its continued and successful development.

The Society's sole organ is now „Wiadomości Chemiczne” (Chemical News), which publishes specialist articles, and surveys of current scientific and organizational affairs. The Editor is Professor Bogusław Bobrański.

Under the occupation, Professor Miłobędzki advanced the idea of an aperiodical book-type publication, which, under the name „Chemia Współczesna” (Contemporary Chemistry) should after the war supply continually monographs of a textbooktype on most recent fields in chemistry.

Finally, the Society has recently started service which keeps Members informed of current events in the Society's life. It is edited jointly by Secretaries Docent J. Chodkowski and Docent Z. Grabowski.

Much of the Society's attention is devoted since the war to education and training of young chemists. Every year conferences and symposia are held on various branches of the chemical sciences, as for instance catalysis, polarography, high polymers, chemical analysis, and so forth. The Society also arranges for special training courses on such methods of work as have recently developed at an unusually rapid pace, for instance chromatography, polarography, distillation technique, and others.

Money prizes are awarded annually at the time of Plenary Meetings to younger members for the best papers published in the given year.

The Society has a library and provides documentation services for Members.

Looking back over those forty years of our Society's life, during which elation over success and the joy of creative work have so tragically been mingled with heart-breaking sorrow, anguish, and even despair, I think I may be allowed to say that to many, perhaps even to all of us the Society and its affairs have become inseparably interlocked with personal life and experiences. Many a solid link of a lifetime friendship has been forged in our workaday association. This may inspire us with confidence for the future.

While on the threshold of new years of work, let us face this future with new faith and trust, and let us hope that it harbours none of the horrors which have not been spared to us in the past. We wish, and desire nothing but an opportunity for peaceful and creative work for all.

PREZESI POLSKIEGO TOWARZYSTWA CHEMICZNEGO 1919—1959

PRESIDENTS OF THE POLISH CHEMICAL SOCIETY 1919—1959

1919—1921	Leon Marchlewski
1922	Jan Zawidzki
1923	Ignacy Mościcki
1924	Stefan Niementowski
1925	Wojciech Świętosławski
1926	Karol Dziewoński
1927	Leon Marchlewski
1928	Tadeusz Miłobędzki
1929	Bohdan Szyszkowski
1930	Ludwik Szperl
1931	Stanisław Tołłoczko
1932	Wiktor Lampe
1933	Józef Zawadzki
1934	Kazimierz Sławiński
1935	Kazimierz Smoleński
1936	Stanisław Glixelli
1937	Kazimierz Jabłczyński
1938	Stanisław Przyłęcki
1939—1946	Adolf Joszt
1947	Edward Sucharda
1948	Józef Zawadzki
1949	Jerzy Suszko
1950	Tadeusz Urbański
1951	Włodzimierz Trzebiatowski
1952	Tadeusz Miłobędzki
1953—1954	Bogusław Bobrański
od r. 1955	Wiktor Kemula

CZŁONKOWIE HONOROWI POLSKIEGO TOWARZYSTWA
CHEMICZNEGO

HONORARY MEMBERS OF THE POLISH CHEMICAL SOCIETY

Rok wyboru

1924

Henri Le Chatelier, *Paryż* († 1936)
Emil Godlewski sen., *Kraków* († 1930)
Albin Haller, *Paryż* († 1925)
Charles Moureu, *Paryż* († 1929)
Paul Sabatier, *Tuluza* († 1941)
Maria Skłodowska-Curie, *Paryż* († 1934)
Georges Urbain, *Paryż* († 1938)

1926

Józef Jerzy Boguski, *Warszawa* († 1933)
Ignacy Mościcki, *Warszawa* († 1946)

1927

Amé Pictet, *Genewa* († 1937)

1929

H. E. Armstrong, *South Kensington* († 1937)
Wilder D. Bancroft, *Nowy Jork* († 1953)
Gabriel E. Bertrand, *Paryż*
Einar Biilmann, *Kopenhaga* († 1946)
Marston T. Bogert, *Nowy Jork* († 1954)
Bohuslav Brauner, *Praga* († 1935)
Victor Grignard, *Lyon* († 1935)
Arnold F. Holleman, *Amsterdam* († 1953)
B. Smith Hopkins, *Illinois* († 1952)
Stephan Minovici, *Bukareszt* († 1935)
José R. Mourelou, *Madryt* († 1932)
Emmanuele Paterno, *Rzym* († 1934)

Joji Sakurai, *Tokio* († 1939)
Sören P. L. Sörensen, *Kopenhaga* († 1939)
Frederic Swarts, *Gent* († 1940)
Emil Votoček, *Praga* († 1950)

1932

Hans von Euler-Chelpin, *Sztokholm*

1933

Karol Dziewoński, *Kraków* († 1943)
Leon Marchlewski, *Kraków* († 1946)
Camille Matignon, *Paryż* († 1934)
Knut W. Palmaer
Wojciech Świątosławski, *Warszawa*

1935

The Svedberg, *Uppsala*

1937

Eugeniusz Kwiatkowski, *Warszawa*
Tadeusz Miłobędzki, *Warszawa* († 1959)

1939

Max Bodenstein, *Berlin* († 1942)
Giuseppe Bruni, *Mediolan* († 1946)
Marcel Delépine, *Paryż*
Paul Karrer, *Zürich*
Gustaw Komppa, *Helsinki* († 1949)
Richard Kuhn, *Heidelberg*
Irving Langmuir, *Schenectady* († 1957)
Paul Pascal, *Paryż*
Robert Robinson, *Oxford*

1948

I. Arvid Hedvall, *Göteborg*

1949

Arthur J. Allmand, *Londyn* († 1951)
Roger Adams, *Illinois*

Aleksy A. Bałandin, *Moskwa*
Jens A. Christiansen, *Kopenhaga*
James W. Cook, *Glasgow*
Ernest R. Fourneau, *Paryż* († 1949)
W. E. Garner, *Bristol*
Louis Hackspill, *Paryż*
Jaroslav Heyrovsky, *Praga*
Pierre Jolibois, *Paryż* († 1954)
Willem P. Jorissen, *Leiden*
Aleksander N. Niesmiejano, *Moskwa*
S. Z. Rogiński, *Moskwa*
E. W. R. Steacie, *Ottawa*
Artur Stoll, *Bazylea*
Hugh S. Taylor, *Princeton*
Jean Timmermans, *Bruksela*
Mikołaj D. Zieliński, *Moskwa* († 1953)

1956

Adolf Joszt, *Gliwice* († 1957)
Wiktor Lampe, *Warszawa*
Edmund Trepka, *Łódź*

1959

Kazimierz Fajans, *Ann Arbor*
Edmund Langley Hirst, *Edynburg*
Anatol Fiodorowicz Kapustinski, *Moskwa*
Ronald George Wreyford Norrish, *Cambridge*
Wiktor Iwanowicz Spicyn, *Moskwa*
Stig Veibel, *Kopenhaga*

Protektorat honorowy
nad Zjazdem objął

PREZES RADY MINISTRÓW
POLSKIEJ RZECZYPOSPOLITEJ LUDOWEJ

JÓZEF CYRANKIEWICZ

KOMITET HONOROWY ZJAZDU

TADEUSZ KOTARBIŃSKI, *prezes Polskiej Akademii Nauk*

HENRYK GOLAŃSKI, *minister Szkolnictwa Wyższego*

ANTONI RADLIŃSKI, *minister Przemysłu Chemicznego*

ZYGMUNT DWORAKOWSKI, *przewodniczący Stołecznej Rady
Narodowej*

STANISŁAW TURSKI, *rektor Uniwersytetu Warszawskiego*

JERZY BUKOWSKI, *rektor Politechniki Warszawskiej*

KOMITET ORGANIZACYJNY ZJAZDU

Przewodniczący: WIKTOR KEMULA

Sekretarz: JERZY MINCZEWSKI

Członkowie:

OSMAN ACHMATOWICZ
BOGUSŁAW BOBRAŃSKI
WŁODZIMIERZ BOBROWNICKI
TADEUSZ BORUCKI
STANISŁAW BRETZNAJDER
JERZY CHODKOWSKI
ALICJA DORABIALSKA
JÓZEF HURWIC
EUGENIUSZ KWIATKOWSKI
KONSTANTY LAIDLER
WIKTOR LAMPE

TADEUSZ MIŁOBĘDZKI

STEFAN MINC
JERZY SUSZKO
MICHAŁ ŚMIAŁOWSKI
WOJCIECH ŚWIĘTOŚŁAWSKI
EDMUND TREPKA
WŁODZIMIERZ TRZEBIATOWSKI
TADEUSZ URBĄŃSKI
ALEKSANDER WIEŁOPOLSKI
ALEKSANDER ZMACZYŃSKI

PROGRAM OGÓLNY ZJAZDU

ŚRODA, DN. 9 WRZEŚNIA 1959 R.

Uroczystość otwarcia — Duża aula Politechniki Warszawskiej

godz. 10⁰⁰ — 10¹⁵ — otwarcie Zjazdu — prof. dr *Wiktor Kemula*, prezes Polskiego Towarzystwa Chemicznego

godz. 10¹⁵ — 10³⁰ — prof. dr *Alicja Dorabialska* — 40 lat Polskiego Towarzystwa Chemicznego

godz. 10³⁰ — 11¹⁰ — przemówienia powitalne

godz. 11¹⁰ — 11³⁰ — przerwa

godz. 11³⁰ — 12¹⁵ — referat plenarny: prof. dr *Włodzimierz Trzebiatowski* — Obecny stan i perspektywy rozwoju chemii nieorganicznej i fizycznej w Polsce

godz. 16⁰⁰ — 18³⁰ — posiedzenia sekcyjne:

CZWARTEK, DN. 10 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰ — posiedzenia sekcyjne

godz. 11⁰⁰ — 11³⁰ — przerwa

godz. 11³⁰ — 13¹⁵ — posiedzenie plenarne: mgr inż. *Stanisław Miernik* — Perspektywy rozwoju przemysłu chemicznego w Polsce

prof. dr *Wojciech Świętosławski* — Osiągnięcia i perspektywy rozwoju fizykochemii podstawowych surowców organicznych

prof. dr *Stanisław Bretsznajder* — Kilka aktualnych zagadnień technologii i inżynierii chemicznej

godz. 15³⁰ — 18³⁰ — posiedzenia sekcyjne

PIĄTEK, DN. 11 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 13⁰⁰ — posiedzenia sekcyjne

godz. 15³⁰ — 18³⁰ — posiedzenia sekcyjne

SOBOTA, DN. 12 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰ — posiedzenia sekcyjne

godz. 11⁰⁰ — 11³⁰ — przerwa

godz. 11³⁰ — 12¹⁵ — referat plenarny:

prof. dr *Tadeusz Urbański* — Zastosowanie niektórych metod fizykochemicznych do badania struktury związków organicznych.

godz. 12¹⁵ — 12⁴⁵ — prof. dr *W. Kemula* — podsumowanie i zamknięcie Zjazdu

CONGRESS PROGRAMME

WEDNESDAY, 9th SEPTEMBER 1959

- 10⁰⁰ a. m. — 10¹⁵ a. m. Opening of Congress by President of the Polish Chemical Society Professor Dr *Wiktor Kemula*.
10¹⁵ a. m. — 10³⁰ a. m. Forty years of Polish Chemical Society by Professor Dr *Ali-cja Dorabialska*.
10³⁰ a. m. — 11¹⁰ a. m. Invitation addresses.
11¹⁰ a. m. — 11³⁰ a. m. Interval.
11³⁰ a. m. — 12¹⁵ p. m. First Plenary Session: Professor Dr *Włodzimierz Trzebiatowski*: The Present State and Perspectives of the Inorganic and Physical Chemistry in Poland.
16⁰⁰ p. m. — 18³⁰ p. m. Section Conferences.

THURSDAY, 10th SEPTEMBER 1959

- 9⁰⁰ a. m. — 11⁰⁰ a. m. Section Conferences.
11¹⁰ a. m. — 11³⁰ a. m. Interval.
11⁰⁰ a. m. — 13¹⁵ p. m. Second Plenary Session: Mgr. inż. *Stanisław Miernik*: Perspectives of Polish Chemical Industry.
Professor Dr *Wojciech Świętosławski*: Attainments and Perspectives of the Ground Organic Row Materials Physicals Chemistry Development.
Professor Dr *Stanisław Bretsznajder*: Some Present Problems of Chemical Technology and Engineering.
15³⁰ p. m. — 18³⁰ p. m. Section Conferences.

FRIDAY, 11th SEPTEMBER 1959

- 9⁰⁰ a. m. — 13⁰⁰ p. m. Section Conferences.
15³⁰ p. m. — 18³⁰ p. m. Section Conferences.

SATURDAY, 12th SEPTEMBER 1959

- 9⁰⁰ a. m. — 11⁰⁰ a. m. Section Conferences.
11¹⁰ a. m. — 11³⁰ a. m. Interval.
11³⁰ a. m. — 12¹⁵ p. m. Third Plenary Session:
Professor Dr *Tadeusz Urbański*: Application of Some Physico-chemical Methods to the Investigation of Organic Compounds Structure.
12¹⁵ p. m. — 12⁴⁵ p. m. Final Meeting: Professor Dr. *Wiktor Kemula*.

INFORMACJE NAUKOWE

SCIENTIFIC INFORMATION

Podział na sekcje

NFCh — I	Sekcja fizykochemii nieorganicznej I
NFCh — II	Sekcja fizykochemii nieorganicznej II
NFCh — III	Sekcja fizykochemii nieorganicznej III
OFCh	Sekcja fizykochemii organicznej
ChO — I	Sekcja chemii organicznej I
ChO — II	Sekcja chemii organicznej II
ChA — I	Sekcja chemii analitycznej I
ChA — II	Sekcja chemii analitycznej II
TN	Sekcja technologii nieorganicznej
TO	Sekcja technologii organicznej

Sections

NFCh — I	Section of inorganic physical chemistry I
NFCh — II	Section of inorganic physical chemistry II
NFCh — III	Section of inorganic physical chemistry III
OFCh	Section of organic physical chemistry
ChO — I	Section of organic chemistry I
ChO — II	Section of organic chemistry II
ChA — I	Section of analytical chemistry I
ChA — II	Section of analytical chemistry II
TN	Section of inorganic chemical technology
TO	Section of organic chemical technology

REFERATY SEKCYJNE
SECTIONS LECTURES

dn: 10 września godz.: 9⁰⁰ — 9³⁰ sala C

prof. dr *Osman Achmatowicz*:

Postępy chemii cyjanku karbonylu.
Developments of Carbonyl Cyanide Chemistry.

dn: 9 września godz.: 16⁰⁰ — 16³⁰ sala A

prof. dr *Bogusława Jeżowska-Trzebiatowska*:

Diamagnetyzm związków kompleksowych.
Diamagnetism of Complex Compounds.

dn: 12 września godz.: 16⁰⁰ — 16³⁰ sala F

prof. dr *Bogdan Kamiński*:

Potencjał elektryczny na powierzchni swobodnej wody i roztworów wodnych.

The Electric Potential on the Free Surface of Water and Aqueous Solutions.

dn: 11 września godz.: 15³⁰ — 16⁰⁰ sala F

prof. dr *Wiktor Kemula*:

Metoda wiszącej elektrody kroplowej.
The Hanging Drope Electrode Method.

dn: 11 września godz.: 9⁰⁰ — 9³⁰, sala: G

prof. dr *Stanisław Malinowski*:

Specjalna polimeryzacja etylenu jako źródło półproduktów organicznych.

A Special Polymerisation of Ethylene as a Source of Organic Half-products.

dn: 11 września godz.: 9⁰⁰ — 9³⁰ sala: E

prof. dr *Eugeniusz Michalski*:

Analiza amperometryczna i jej rozwój w ostatnich latach.
A Development of Amperometric Analysis.

dn: 10 września godz.: 15³⁰ — 16⁰⁰ sala: C

prof. dr *Jerzy Suszko*:

O nie rozwiązanych dotąd zagadnieniach w chemii alkaloidów kory chinowej.

The Unsolved Problems of Alkaloids Chemistry.

dn: 11 września godz.: 10⁵⁰ — 11²⁰ sala: H

prof. dr *Michał Smiałowski*:

Z badań nad mechanizmem wnikania wodoru do metali w czasie elektrolizy.

Studies on Mechanism of Hydrogen Penetration into Metals During Electrolysis.

28

PROGRAM ZJAZDU
CONGRESS PROGRAMME

Godz. Time	Środa Wednesday 9. IX	Czwartek Thursday 10. IX	Piątek Friday 11. IX	Sobota Saturday 12. IX
9 ⁰⁰		A B C D E F G H	A B C D E F G H	A B C D E F G H
10 ⁰⁰		NFCh-I OFCh ChO-I S ChO-II ChA-I		OFCh ChO-I ChO-II ChA-I NFCh-III S TO
11 ⁰⁰	Otwarcie Zjazdu Opening Session	Przerwa-Interval		Przerwa-Interval
12 ⁰⁰	Referat Plenarny Plenary Lecture	Referaty plenarne Plenary Lectures	NFCh-I OFCh ChO-I ChO-II ChA-I TN	Przerwa-Interval
13 ⁰⁰			NFCh-I OFCh ChO-I + II ChA-I NFCh-III S TO ChA-II	Referat plenarny Plenary Lecture
14 ⁰⁰				Zamknięcie Zjazdu Closing Session
15 ⁰⁰				
16 ⁰⁰	S	NFCh + OFCh ChO-I S ChO-II ChA-I TN TO ChA-II		
17 ⁰⁰	NFCh-I OFCh ChO-I ChO-II ChA-I TN NFCh-III NFCh-II			
18 ⁰⁰				
19 ⁰⁰	A B C D E F G H	A B C D E F G H	A B C D E F G H	

A B C D E F G H — Oznaczenia sal posiedzeń sekcji
Lecture Theaters for Section Sessions

S — referaty sekcyjne
Section Lectures

INFORMACJE OGÓLNE

Miejsce obrad: Politechnika Warszawska,

Warszawa, pl. Jedności Robotniczej 1, wejście dodatkowe: Koszykowa 75;
Nowowiejska 22, Noakowskiego 3

Dojazd tramwajami: 5, 15, 11, 14.
autobusami: 100;
trolleybusami: 52, 55, 56

Uroczystość otwarcia Zjazdu

Gmach Główny — duża aula

Uroczystość zamknięcia Zjazdu

Posiedzenie plenarne w II dniu Zjazdu

Gmach Główny — mała aula

Posiedzenia sekcji:

Gmach Główny: Mała aula	Sala A
Audytorium nr 134	Sala C
Audytorium nr 315	Sala D
Audytorium nr 215	Sala F
Audytorium nr 144	Sala H

Gmach Chemii: Audytorium im. J. Zawadzkiego Sala E

Gmach Technologii: Duże audytorium nr 311 Sala B
Audytorium średnie nr 229 Sala G

Sekretariat: Sekretariat Zjazdu mieści się w Gmachu Głównym.

Godziny urzędowania:

8 września 1959 r.	8 ⁰⁰ — 22 ⁰⁰
9 września 1959 r.	7 ⁰⁰ — 19 ⁰⁰
10 września 1959 r.	8 ⁰⁰ — 19 ⁰⁰
11 września 1959 r.	8 ⁰⁰ — 19 ⁰⁰
12 września 1959 r.	8 ⁰⁰ — 15 ⁰⁰

W Sekretariacie wydawane są:

Karty uczestnictwa, programy Zjazdu, książka streszczeń komunikatów, znaczek pamiątkowy, zaproszenia specjalne. Przyjmowane są opłaty zjazdowe. Udzielane są wszelkie informacje dotyczące programu naukowego Zjazdu. Wszelkie sprawy związane z ewentualnymi zmianami w programie sekcji należy uzgadniać z właściwymi sekretarzami sekcji.

Zakwaterowanie:

Wszyscy uczestnicy Zjazdu, którzy otrzymali potwierdzenie zakwaterowania z Komitetu Organizacyjnego, otrzymają skierowanie do hotelu lub domu akademickiego w Sekretariacie Zjazdu w Gmachu Głównym Politechniki lub w specjalnym Stoisku Zjazdu na Dworcu Warszawa-Główna, czynnym tylko od godz. 19⁰⁰ dn. 8 września do godz. 7⁰⁰ dnia 9 września 1959 r.

Imprezy:

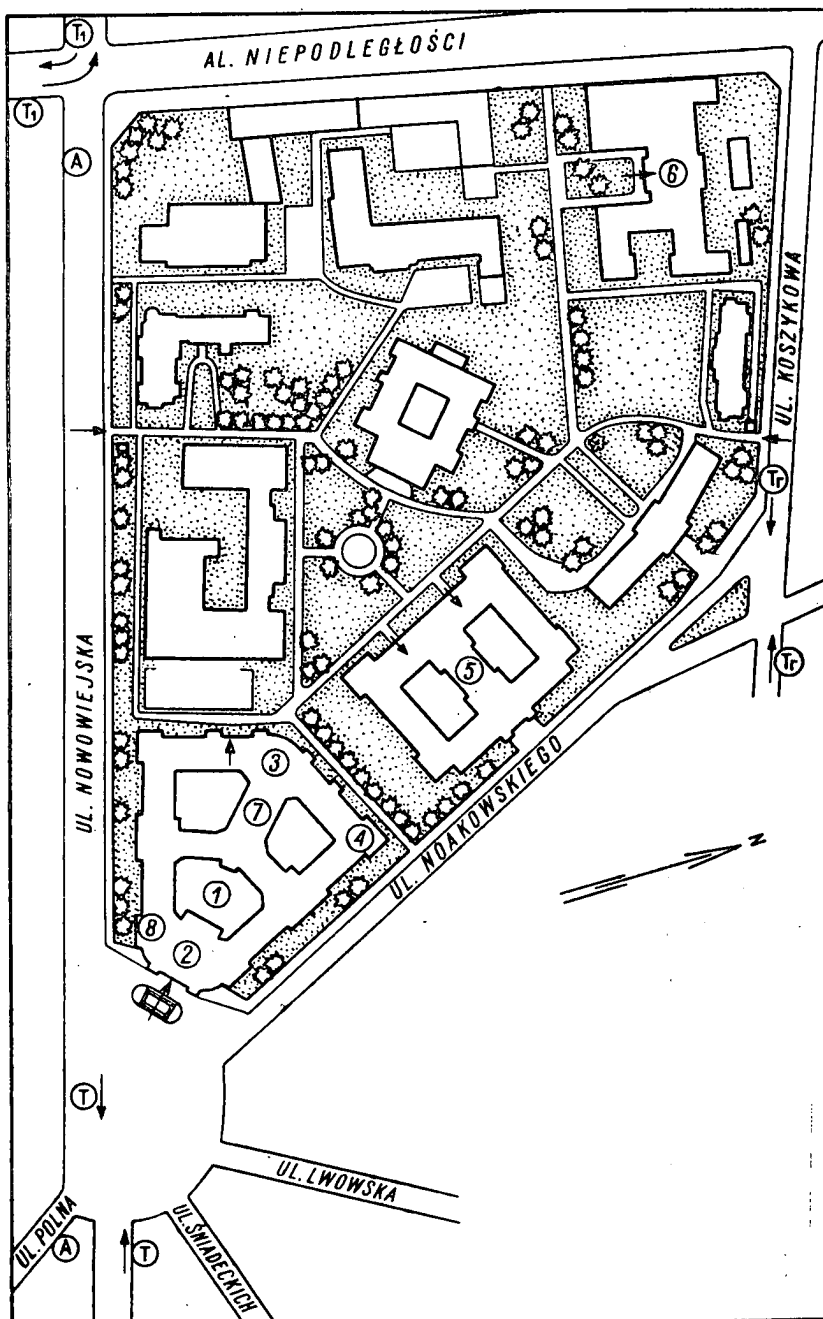
Komisja imprez urzęduje przez cały czas trwania Zjazdu w godzinach jak Sekretariat w Gmachu Głównym — Duża Aula; załatwia bilety na przedstawienia operowe, teatralne, kolację koleżeńską, wycieczki itp.

Wystawy:

W Gmachu Głównym w Dużej Auli czynne są w czasie trwania Zjazdu: wystawa i stoiska sprzedaży polskich książek i czasopism chemicznych zorganizowane przez Państwowe Wydawnicwo Naukowe i Państwowe Wydawnictwa Techniczne oraz wystawa ciekawszych odczynników chemicznych zorganizowana przez Fabrykę Odczynników Chemicznych w Gliwicach.

Wyżywienie:

W Gmachu Głównym czynny jest na parterze bufet, na I piętrze bar kawowy. Stołówka Politechniki Warszawskiej (Nowowiejska 12/16 — 3 minuty od Gmachu Głównego) wydaje obiady.



Plan terenu Politechniki Warszawskiej

PLAN TERENU POLITECHNIKI WARSZAWSKIEJ:

1. Duża aula w Gmachu Głównym — uroczystości otwarcia i zamknięcia Zjazdu
2. Mała aula w Gmachu Głównym, sala A — posiedzenia sekcji NFCh — I i posiedzenie plenarne technologiczne
3. Audytoria w Gmachu Głównym
 - na I piętrze — pokój nr 134, sala C
posiedzenia sekcji: ChO — I i wspólne posiedzenie sekcji ChO — I i ChO — II
 - na II piętrze — pokój nr 215, sala F
posiedzenia sekcji: TN, NFCh — III,
 - na III piętrze — pokój nr 315, sala D
posiedzenia sekcji: ChO — II
4. Audytoryum im. E. Warchałowskiego w Gmachu Głównym, sala H
posiedzenia sekcji: NFCh — II, ChA — II
5. Audytoryum im. J. Zawadzkiego w Gmachu Chemii, sala B — posiedzenia sekcji OFCh i wspólne posiedzenie sekcji NFCh i OFCh
6. Gmach Technologii Chemicznej
 - Audytoryum na II piętrze nr 229, sala G
posiedzenia sekcji: NFCh — III, TO
 - Audytoryum na III piętrze nr 311, sala E
posiedzenia sekcji: ChA — I.
7. Bufet w Gmachu Głównym na parterze
8. „ „ „ na I piętrze
- T — przystanki tramwajów: 5, 11, 15
- T₁ „ tramwaju 14
- Tr „ trolejbusów 52, 56, 55
- A — przystanek autobusu 100

PLAN OF THE WARSAW'S INSTITUTE OF TECHNOLOGY

1. Hall in the Main Building — Opening and Closing-Sessions
2. Auditory in the Main Building, 2nd Floor, Lecture theater A, Section NFCh-I and second Plenary Session.
3. Auditories in the Main Building
 - on the 1st floor, No 134 Lecture theater C
Section: ChO-I and common Session of Section ChO-I and ChO-II
 - on the 2nd floor, No 215 Lecture theater F
Section: TN, NFCh-III
 - on the 3rd floor, No 315 Lecture theater D
Section ChO-II
4. Auditory in the Main Building on the 1 floor, No 144 Lecture theater H
Section: NFch-II, ChA-II
5. Auditory in the Chemistry Building
 - on the 2nd floor, Lecture theater B
Section: OFCh and common session of Sections NFCh and OFCh
6. Auditories in the Chemical Technology Building
 - on the 2nd floor, No 311, Lecture theater E
Section: NFCh-III, TO
 - on the 3rd floor, No 311, Lecture theater E
Section: ChA-I
7. Bar in the Main Building (groundfloor)
8. Cofee-bar in the Main Building (1st floor)
- T — Tramways No 5, 11, 15
- T₁ — Tramways No 14
- Tr — Trolleybuses No 52, 55, 56
- A — 100'bus

GENERAL INFORMATION

The Congress will take place in the
Technological Institute of Warsaw
(Politechnika Warszawska)

Address: Kongres Chemików

WARSZAWA
Noakowskiego 3
POLAND

Registration and Enquiry Office

The Registration and Enquiry Office will be in the Main Building. It will be open at the following times:

Tuesday, 8th september 8.00 a.m. — 22.00 p.m.
Wednesday, 9th september 7.00 a.m. — 19.00 p.m.
Thursday, 10th september 8.00 a.m. — 19.00 p.m.
Friday, 11th september 8.00 a.m. — 19.00 p.m.
Saturday, 12th september 8.00 a.m. — 15.00 p.m.

Transport:

The Technological Institute can be reached from the city on No. 5, 15, 11, 14 tramways, No 100 bus and No 52, 55, 56 trolleybuses. (See plan of Technological Institute).

Exhibitions:

In the Hall of Main Building will take place Polish Chemical Books and Journals Exhibition organised by Polish Editors: Państwowe Wydawnictwo Naukowe and Państwowe Wydawnictwa Techniczne.

Chemical Reagents Exhibition organised by Polish Chemical Reagents Factory: Fabryka Odczynników Chemicznych (FOCh) will take place in this same Hall.

Excursions, theaters e.t.c.

All informations about excursions, tickets to the theaters, opera and other will be done in the Hall of Main Building.

SZCZEGÓŁOWY PROGRAM POSIEDZEŃ SEKCJI

SECTION SESSIONS PROGRAMME

NFCh-I

Sekcja Fizykochemii Nieorganicznej I

Opiekun sekcji: prof. dr Wiktor Jakób

Zastępcy opiekuna sekcji: prof. dr *Bogusława Jeżowska-Trzebiatowska*
prof. dr *Antoni Swinarski*
prof. dr *Edward Józefowicz*

Sekretarze sekcji: dr *Włodzimierz Libuś*
mgr *Wiesław Wolfram*

SRODA, DN, 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1600 — 1630

Sala A

Referat sekcyjny: prof. dr *B. Jeżowska-Trzebiatowska*: Diamagnetyzm związków kompleksowych.

godz. 1630 — 1830

Sala A

- B. Jeżowska-Trzebiatowska, J. Ziółkowski*: Badania kompleksów cyjanowych Mn (III) metodą wymiany jonu radiocyjanowego. NFCh — 55 (10 minut)
- L. Pajdowski, B. Jeżowska-Trzebiatowska*: Wyznaczanie trwałości wielordzeniowych hydroksykompleksów w roztworze. NFCh — 97 (10 minut)
- S. Wajda, W. Wojciechowski*: Związki kompleksowe renu (IV) z oksykwasami organicznymi. NFCh — 147 (10 minut)
- K. Łukaszewicz, T. Głowiak*: Rentgenograficzne badania struktury oksycyjanorenianu (V) potasu. NFCh — 77 (10 minut)
- A. Samotus, Z. Stasicka*: O występowaniu liczby koordynacji dziesięć. NFCh — 11 (10 minut)
- T. Senkowski*: O budowie nitrozyków Mn, Fe i Co typu nitroprusydku. NFCh — 112 (10 minut)
- E. Hejmo A. Kanas*: Nieorganiczne oksymy. NFCh — 41 (10 minut)
- J. Chojnacka*: Badania polarograficzne izopolikwasów molibdenu. NFCh — 14 (10 minut)
- W. Kemula S. Rosołowski*: Absorpcyjometryczne badania kwasów molibdenianogermanowego i molibdenianokrzemowych. NFCh — 65, NFCh — 66 (10 minut)

3* Program Zjazdu

35

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

Sala A

- W. Libuś S. Minc: Powstawanie tetraedrycznych kompleksów kobaltowych w roztworach. NFCh — 75 (10 minut)
- Z. Galdecki, B. Goliński: Struktura krystaliczna związku kompleksowego siarczynu cynku z mocznikiem. I. Komórka charakterystyczna i grupa przestrzenna. NFCh — 34 (10 minut)
- J. Dobrowolski, R. Korewa, J. Prejzner, T. Skarżyńska: O kwasach sześciotleno-
rowco-tellurawych i ich pochodnych. NFCh — 21, NFCh — 22, NFCh — 23 (12 minut)
- M. Czakis, I. Falkowska, B. Lewandowska: Niektóre własności rodanortęcianów. NFCh — 15 NFCh — 16 (10 minut)
- J. Szychliński, E. Latowska, B. Lenarcik: Badania układu $Pb^{4+} - Cl^-$. NFCh — 137 (10 minut)
- A. Swinarski, E. Kozłowska: Oznaczanie liczby koordynacyjnej kompleksów solwatacyjnych w rozpuszczalnikach bezwodnych z równania Jonesa i Dole'a. NFCh — 132 (10 minut)
- A. Swinarski, K. Karpiński: Przewodnictwo układu $HNO_3 - N_2O_4 - H_2O$ przy wysokich stężeniach N_2O_4 . NFCh — 131 (10 minut)
- K. Okoń, K. Wankowicz, W. Roszczyńko, O. Rudnicka: Widma Ramana kwasu azotowego oraz roztworów kwasu azotowego i pięciotlenku azotu. NFCh — 93 (10 minut)
- W. Rodziewicz W. Wojnowski: O estrach etylowo-krezylowych kwasu ortokrzemowego. NFCh — 108 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16³⁰ — 18³⁰

Sala B

- J. O'M. Bockris (USA): The Mechanism of the Deposition of Metals. NFCh — 165 (15 min.)
- J. A. Hedvall (Sweden): Unsolved Problems about Factors Influencing Surface Activity (15 min.)
- R. G. W. Norrish (England): The Photochemistry of Ozone. NFCh — 168 (15 min.)
- ~~J. Proszt, G. Kottur~~ (Ungarn): Bemerkungen zum klassischen Gesetze der Siedepunktserhöhung verdünnter Lösungen. NFCh — 169 (15 min.)
- G. Rienacker, K. H. Kohl (DDR): Über die Einwirkung von Ammoniak auf Eisen-Nickel-Legierungen. NFCh — 170 (15 min.)
- ~~B. M. Samson~~ (CCCP): К вопросу об основности гетерополикислот и природе так называемых солей высокого замещения. NFCh — 171 (15 мин.)
- S. Stankoviansky (CSR): Struktura formulacia niektorych kovovych soli rezorcydientiosemikarbazonu. ... (15 min.)

36 Kapiustinski

Timmermans

Bluminkow

PIĄTEK, DN. 11 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 900 — 1300

Sala A

- I. Kuu, M. Onayuki, J. Matyi* (Węgry): Исследование по обогащению изотопа B^{10} . NFCh — 166 (10 min.)
- I. Campbell*: Skutki chemiczne przemian jądrowych w halogenianach. NFCh — 12 (10 minut)
- K. E. Siekierska, A. Sokotowska, I. Campbell*: Reakcje gorących atomów ^{76}As . NFCh — 115 (10 minut)
- M. Taube*: Niektóre problemy chemii plutonu w środowisku organicznym. NFCh — 138 (10 minut)
- A. Pasternak*: Współstrącanie plutonu z nośnikami organicznymi. NFCh — 138 (10 minut)
- A. Halpern*: Chemia gorących atomów, zaaktywowanych w procesie rozpadu β . NFCh — 40 (10 minut)
- W. N. Miechiedow, I. Stroński, W. Rybakow, W. W. Kuzniecowa*: Badania nad radionuklidami indu i cyny. NFCh — 82 (10 minut)
- I. Stroński, W. N. Rybakow*: Nowa metoda otrzymywania radionuklidów ^{113m}In oraz ^{125}Sb bez nośników. NFCh — 129 (10 minut)

(godz. 1030 — 1115: przerwa)

- W. Trzebiatowski, A. Sępichowska*: Własności magnetyczne tellurków uranu. NFCh — 146 (10 minut)
- B. Staliński*: Wiązanie chemiczne w wodorkach lantanowców. NFCh — 125 (10 minut)
- B. Jeżowska-Trzebiatowska, K. V. Nair, K. Bukietyńska*: Struktura elektronowa kompleksów uranu (IV). NFCh — 51 (10 minut)
- M. Chmielowska, B. Jeżowska-Trzebiatowska*: Stan jonowy i cząsteczkowy azotanu uranylu w rozpuszczalnikach organicznych. NFCh — 47 (10 minut)
- A. Bartecki, B. Jeżowska-Trzebiatowska*: Wibracyjna struktura widm absorpcyjnych związków uranowych. NFCh — 46 (10 minut)
- W. Kołos, C. C. J. Roothaan*: Dokładne obliczenia dla stanu podstawowego cząsteczki H_2 . NFCh — 69, NFCh — 70 (12 minut)
- Z. Kęcki, S. Osiecki, S. Kurowski, S. Minc*: Badanie oddziaływań międzycząsteczkowych w roztworach elektrolitów za pomocą widma Ramana. NFCh — 68 (10 minut)
- J. Dereń, E. Polackowa*: Studia nad własnościami elektronowymi WO_3 . NFCh — 20 (10 minut)
- M. Mądrowa*: Natura chemiczna otoczki wodorotlenkowej bakterii żelazistych. NFCh — 80 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 1530 — 1830

Sala A

- W. Bobrownicki, K. Sławski*: Badania nad przekrojem $Ca_3(PO_4)_2-Mg_3(PO_4)_2$ w układzie potrójnym $CaO-MgO-P_2O_5$. NFCh — 10 (10 minut)
- M. Dryś*: Niektóre równowagi fazowe w układzie $BaO-SrO-TiO_2$. NFCh — 27 (10 minut)

- J. Berak: Badania układu $\text{CaO-P}_2\text{O}_5\text{-CaF}_2$. NFCh — 7 (10 minut)
W. Wolfram, E. Mars: Otrzymywanie i własności uwodnionego trzeciorzędowego fosforanu wapniowego. NFCh — 161 (10 minut)
M. Michalski, W. Glazer, M. Borysiewicz: Pirolityczny rozkład chloranu potasowego. NFCh — 81 (10 minut)
K. Wieczfiński, K. Radomska: Otrzymywanie niektórych tlenków złożonych na drodze reakcji w środowisku bezwodnym. NFCh — 152 (10 minut)
Z. Wojtaszek: O pewnej metodzie badania równowag fazowych w stopach metalicznych. Układ Bi-Tl. NFCh — 158 (10 minut)

(godz 16⁴⁵ — 17⁰⁰: przerwa)

- E. Józefowicz, J. Krzywicki: Badania kriometryczne roztworów wodnych trójtlenku arsenu w obecności chlorków i bromków magnezu, wapnia i baru. NFCh — 57 (10 minut)
A. Basiński, W. Szymański: O rozpuszczalności żelazocyjanków metali ciężkich. NFCh — 6 (10 minut)
A. Basiński, S. Poczopko: Liczby hydratacji całkowitej w niektórych układach trójskładnikowych. NFCh — 3, NFCh — 103 (10 minut)
Z. Czerwiński: Zmiany form krystalicznych pod wpływem czynników fizykochemicznych. NFCh — 17 (10 minut)
Z. Libuś, S. Minc: Badanie ekstrakcyjnych właściwości estru trójbutylofosforowego. NFCh — 76 (10 minut)
S. Siekierski, R. Gwóźdź: Ekstrakcja niektórych kationów z roztworów HClO_4 . NFCh — 116 (10 minut)
A. Stasiewicz: Ciekły amoniakat rodanku amonu jako rozpuszczalnik. NFCh — 127 (10 minut)
K. Wiqcek, J. Wysocka: Rozpuszczalność tlenków i fosforanów ziem rzadkich w kwasach i solach amonowych. NFCh — 150, NFCh — 151 (10 minut)
W. Hubicki, K. Wiqcek, J. Wysocka: Nowa metoda wydzielania lantanu z mieszaniny pierwiastków ziem rzadkich. NFCh — 43 (10 minut)

NFCh-II

Sekcja Fizykochemii Nieorganicznej II

Opiekun sekcji: prof. dr Alfons Krause

Zastępcy opiekuna sekcji: prof. dr Adam Bielański
prof. dr Lucjan Czerski
prof. dr Zdzisław Sokalski

Sekretarze sekcji: mgr Wanda Kramarz
mgr Barbara Lipka
mgr Jerzy Sznajder

ŚRODA, DN. 9 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 16⁰⁰ — 18³⁰

Sala H

- Z. Sokalski, W. Kramarz: Defekty Schottky'ego w procesie odsiarczania gazów syntezowych. NFCh — 122 (10 minut)

- Z. Sokalski, J. Szota: Fizykochemiczne badania nośników katalizatorów typu krzemionek. NFCh — 124 (10 min.)
- Z. Sokalski: Zjawiska elektrolistyczne w zastosowaniu do badań półprzewodników jako katalizatorów. NFCh — 117 (10 minut)
- A. Chmielewska, Z. Sokalski: Syntetyczne i naturalne nośniki typu krzemionek w badaniach elektronowo-mikroskopowych. NFCh — 13, NFCh — 119 (10 minut)
- J. Dubik: Dyfuzja powierzchniowa gazów w katalizie heterogenicznej. NFCh — 23 (10 minut)
- A. Bielański, J. Stoczyński: Badania nad przewodnictwem elektrycznym katalizatorów w toku reakcji utleniania CO do CO₂. NFCh — 8 (10 minut)
- J. Dereń, Z. Barutowicz: Badania nad przewodnictwem elektrycznym mieszanin MgO-Cr₂O₃ w czasie ich spiekania. NFCh — 19 (10 minut)
- J. Haber, T. Wilkova: Badania nad elektronowym mechanizmem dehydrogenizacji alkoholi alifatycznych na katalizatorze NiO. NFCh — 39 (10 minut)
- J. Sznajder: Badania nad selektywnością odwodniającego działania kontaktów miedzianych. NFCh — 134 (10 minut)
- W. Romanowski: Magnetyczna metoda oznaczania stopnia dyspersji kontaktów niklowych i kobaltowych. NFCh — 109 (10 minut)
- H. Kubicka: Własności magnetyczne kontaktów palladowych na różnych nośnikach. NFCh — 72 (10 minut)
- F. Polak, J. Parasiewicz-Kaczmarek: Izotermy adsorpcji pary wodnej dla żelu krzemionkowego i tlenku glinu. NFCh — 105 (10 minut)
- A. Frąckiewicz: Potencjometryczne badanie tlenku cynkowego jako kontaktu rozkładu metanolu. NFCh — 30 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 16¹⁵ — 18³⁰ — patrz program NFCh — I.

PIĄTEK, DN. 11 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 10³⁰

Sala H

- W. Trzebiatowski, J. Rudziński, K. Skudlarski: Kinetyka reakcji węglanu baru i sodu z kwarcem. NFCh — 145 (10 minut)
- B. Jeżowska-Trzebiatowska, J. Kaleciński: Wpływ promieni X na układ $\text{MnO}_4^-/\text{MnO}_4^{2-}$ w roztworze alkalicznym. NFCh — 49 (10 minut)
- B. Jeżowska-Trzebiatowska, W. Wrońska: O redukujących własnościach wodorotlenków alkalicznych. NFCh — 54 (10 minut)
- M. Wrońska: Wpływ sfery jonowej na szybkość rozkładu żelazianów (VI). NFCh — 162 (10 minut)
- J. Nedoma: Kinetyka przemiany polimorficznej $\gamma\text{-}\alpha'$ Na₂BeF₄. NFCh — 89, NFCh — 90 (10 minut)
- W. Kamiński: Kinetyka reakcji utlenienia KJ tlenem na granicy fazy ciekłej i gazowej. NFCh — 59 (10 minut)
- M. Kunaszewska: Kinetyka reakcji $\text{HCOO}^- + \text{J}_2 = 2\text{J}^- + \text{H}^+ + \text{CO}_2$ w układzie niejednorodnym: rozpuszczalnik organiczny — woda. NFCh — 74 (10 minut)

(godz. 10³⁰ — 10⁵⁰: przerwa)

godz. 10⁵⁰ — 11²⁰

Referat sekcyjny: prof. dr *Michał Smiałowski*: Z badań nad mechanizmem wnikania wodoru do metali w czasie elektrolizy

godz. 11³⁰ — 13⁰⁰

Sala H

- A. Dorabalska, K. Kołodziejczak*: Mikrokalorymetryczne badania kinetyki rozkładu H_2O_2 w środowisku alkalicznym. NFCh — 25 (10 minut)
- S. Straszko*: Kinetyka reakcji utleniania kwasu solnego kwasem azotowym. NFCh — 129 (10 min.)
- S. Mrowec, T. Werber*: Kinetyka i mechanizm siarkowania miedzi. NFCh — 87 (10 min.)
- J. Mikulski, S. Mrowec, I. Stroński, T. Werber*: Próba zastosowania wskaźników promieniotwórczych do badań mechanizmu siarkowania miedzi. NFCh — 83 (10 minut)
- T. Witek*: Kinetyka reakcji redukcji nadmanganianu potasowego za pomocą bromku potasowego. NFCh — 154 (10 minut)
- S. Witekowa, A. Lewicki*: Kinetyka reakcji pomiędzy jodem a dwutlenkiem siarki na granicy faz ciecz-ciecz. NFCh — 154 (10 minut)
- S. Witekowa, A. Lewicki, T. Witek*: Chemiczne działania fal ultradźwiękowych. NFCh — 155 (10 minut)

NFCh-III

Sekcja Fizykochemii Nieorganicznej III

Opiekun sekcji: prof. dr *Antoni Basiński*

Zastępcy opiekuna sekcji: prof. dr *Włodzimierz Hubicki*
prof. dr *Włodzimierz Rodziewicz*
prof. dr *Witold Tomassi*

Sekretarze sekcji: dr *Barbara Behr*
mgr *Zbigniew Galus*
dr *Halina Angerstein-Kozłowska*

ŚRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16⁰⁰ — 18³⁰

Sala G

- A. Basiński, Z. Rojek*: Kinetyka chemosorpcji wodoru na proszku kobaltowym. NFCh — 4 (10 minut)
- A. Basiński, M. Sierocka*: Badania nad otrzymywaniem i oczyszczaniem koloidów metodą jonitową. NFCh — 5 (10 minut)
- A. Waksmundzki, A. Barcicka*: Wpływ aktywatorów i dezaktywatorów flotacyjnych na potencjał elektrokinetyczny. NFCh — 148 (10 min.)
- A. Pomianowski*: Nowa metoda badania fizykochemii flotacji. NFCh — 107 (10 minut)
- J. Barcicki*: Zwilżanie minerałów niesiarczkowych zanurzonych w fazie wodnej przez kwas olejowy, naftę i ich roztwory. NFCh — 2 (10 minut)

- H. Sugier: Zastosowanie izotopu ^{36}Cl do badania zjawisk powierzchniowych. NFCh — 130 (10 minut)
- E. Herczyńska, I. Campbell: Adsorpcja anionów i kationów na metalach szlachetnych. NFCh — 42 (10 minut)
- Z. Błaszowska, B. Czarnecki: Z badań nad równowagami wymiany jonów i selektywnością anionitów silnie zasadowych. OFCh — 7 (10 minut)
- A. Dorabalska, W. Reimschuessel: Zastosowanie ^{14}C do badania desorpcji CO_2 z węgla aktywnego. NFCh — 26 (10 minut)
- F. Polak, E. Bortel: Porównanie różnych metod oznaczania zdolności wymiennych jonitów. NFCh — 104 (10 minut)
- M. Kuczyńska: Charakterystyka powierzchni nośników na zasadzie adsorpcji barwników i modyfikacji powierzchni azotanem toru. NFCh — 73 (10 minut)
- Ż. Sokalski: O niektórych związkach matematycznych nuklidów. NFCh — 123 (10 minut)
- M. Górka, A. Piotrowska, J. Ziemiuk: Wytwarzania i badanie zawiesin za pomocą ultradźwięków. NFCh — 37, NFCh — 101 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16¹⁵ — 18³⁰ — patrz program NFCh — I

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 16⁰⁰

Sala F

Referat sekcijny: prof. dr W. Kemula: Metoda wiszącej elektrody kroplowej

godz.: 16⁰⁰ — 18³⁰

- W. Kemula, Z. Galus, Z. Kublik: Badanie związków międzymetalicznych w rtęci za pomocą wiszącej elektrody kroplowej. NFCh — 62, NFCh — 63, NFCh — 64 (12 minut)
- W. Kemula, B. Behr, J. Małyszko: Badanie układu $\text{Zn}(\text{Hg})/\text{Zn}^{2+} + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ metodą potencjometryczną i polarografii amalgamatowej. NFCh — 61 (10 minut)
- W. Kemula, B. Behr, J. Dojlido: Badanie układu $\text{Zn}(\text{Hg})/\text{Zn}^{2+} + \text{OH}^-$ metodami potencjometryczną oraz polarografii amalgamatowej. NFCh — 60 (10 minut)
- W. Kemula, Z. Stachurski: Badanie mechanizmu katalitycznego wydzielania wodoru na kroplowej elektrodzie rtęciowej. NFCh — 67 (10 minut)
- S. Minc, J. Jastrzębska: Wpływ względnej zdolności polaryzującej kationów na pojemność różniczkową, mierzona na kroplowej elektrodzie rtęciowej w metanolowych i etanolowych roztworach elektrolitów. NFCh — 85 (10 minut)
- J. Biernat: Odwracalność procesu elektrodowego w przypadku ukrytych prądów granicznych. NFCh — 9 (10 minut)

(godz. 17⁰⁵ — 17¹⁵: przerwa)

- E. Lichtenberger* (Hungary): Investigation of the Formation and Structure of Heavy Wear-Resistant Alumina Layers Prepared by Anodizing. NFCh — 167 (10 minut)
- W. Trzebiatowski, A. Kiszka*: Potencjały elektrochemiczne uranu w roztopionych solach. NFCh — 144 (10 minut)
- H. Jankowska, W. Tomassi*: Badanie warstwy adsorpcyjnej chloru na węglu metodą elektrod proszkowych. NFCh — 45 (10 minut)
- B. Jakuszewski, S. Taniewska-Osińska*: Energie solwatacji i entropie jednowartościowych jonów w metanolu. NFCh — 44 (10 minut)
- B. Baranowski, A. Fuliński*: Termodynamika procesów nieodwracalnych w politermicznym układzie wieloskładnikowym. OFCh — 1 (15 minut)
- A. Fuliński*: Elektrograwitacyjny rozdział dwuskładnikowych roztworów. NFCh — 32 (10 minut)
- H. Angerstein-Kozłowska*: Wpływ wnikania wodoru na potencjał katod żelaznych polaryzowanych w roztworze kwasu siarkowego. II. NFCh — 1 (10 minut)
- J. Sędzimir, M. Gmytryk*: Wpływ stężenia chlorku sodowego na korozję cynku. NFCh — 113 (10 minut)
- Z. Ostrowski*: O mechanizmie działania inhibitorów trawienia. NFCh — 94 (10 minut)

SOBOTA, DN. 12 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 930

Sala F

Referat sekcyjny: prof. dr *B. Kamiński*: Potencjał elektryczny na powierzchni swobodnej wody i roztworów wodnych.

godz. 930 — 1100

Sala F

- B. Kamiński*: Mikroogniwo adsorpcyjne do wykrywania obcych gazów i par w powietrzu. NFCh — 58 (10 minut)
- J. Machaczka-Janikowa*: Wpływ mocnych elektrolitów na potencjał elektryczny i napięcie powierzchniowe na powierzchni swobodnej roztworów substancji zwilżających. NFCh — 78 (10 minut)

(godz. 950 — 1010: przerwa)

- J. Terpiłowski, E. Przeździecka*: Termodynamiczne własności ciekłego układu In-Sn. NFCh — 139, NFCh — 141 (10 minut)
- Z. Gregorczyk*: Charakterystyka termodynamiczna ciekłych roztworów Ag-Bi. NFCh — 38 (10 minut)
- J. Wojtczak*: Fotoelektryczne własności halogenków miedzianych. NFCh — 159 (10 minut)

OFCh

Sekcja Fizykochemii Organicznej

Opiekun sekcji: prof. *Bogdan Kamiński*

Zastępcy opiekuna sekcji: prof. dr *Kazimierz Gumiński*
prof. dr *Andrzej Waksmundzki*
doc. dr *Kazimierz Zięborak*

Sekretarze sekcji: dr *Władysław Malesiński*
mgr *Jan Stecki*
mgr *Wojciech Trąbczyński*

ŚRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16⁰⁰ — 18³⁰

Sala B

- K. Gumiński, B. Grzybowska, T. Heydel*: Przewodnictwo elektryczne kwasu salicylowego i bezwodnika kwasu ftalowego w fazie stałej. OFCh — 31 (10 minut)
K. Zalewski: Oszacowanie ładunków efektywnych w orbitalach Slatera dla węgla. OFCh — 105 (10 minut)
A. Gołębiowski: Uogólnienie teorii AIM CI w oparciu o reguły Slatera dla orbitali atomowych. OFCh — 27 (10 minut)
J. Nowakowski: Obliczenie rozmieszczenia ładunku elektronowego i rzędów wiązań w cząsteczce ftalocyjaniny metodą LCAO MO. OFCh — 66 (10 minut)
A. Witkowski: Teoria widm dimerów. OFCh — 100 (10 minut)

(godz. 17⁰⁰ — 17¹⁵: przerwa)

- J. Hurwic*: Ekstrapolacja refrakcji właściwej substancji rozpuszczonej do rozcieńczenia nieskończenie wielkiego. OFCh — 32 (10 minut)
J. Hurwic, J. Michalczyk: Odchylenia prężności pary nasyconej, stałej dielektrycznej, polaryzacji elektrycznej i gęstości od addytywności dla pewnych dwuskładnikowych organicznych układów ciekłych. OFCh — 33 (10 minut)
L. Sobczyk: Momenty dipolowe niektórych fenylopo pochodnych pirydyny. OFCh — 83 (10 minut)
H. Ratajczak, L. Sobczyk: O asocjacji związków litoorganicznych. OFCh — 79 (10 minut)
A. Tarnawski: Bromowanie aniliny w rozpuszczalnikach o różnej stałej dielektrycznej. OFCh — 92 (10 minut)
W. Rubaszewska, Z. Grabowski: Zależność temperaturowa stałej równowagi protolitycznej p-dwumetyloamino-benzaldehydu. OFCh — 81 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

Sala B

- E. Bauer (D. D. R.)*: Reversibilität bei Gleichgewichtschinonen. OFCh — 117 (10 min.)
B. Behr: Pomiary pojemności warstwy podwójnej na elektrodzie rtęciowej w obecności żelatyny i kamfory. OFCh — 5 (10 minut)

- J. Chodkowski, P. Zuman: Polarograficzna redukcja jonu tropyliowego (cykloheptatrienyłowego). OFCh — 19 (10 minut)
- P. Zuman M. Kuik: Badania polarograficzne katalitycznych fal niektórych pochodnych pirymidyny i hydantoiny w amoniakalnych roztworach kobaltu (II). OFCh — 116 (10 minut)
- Z. Grabowski, E. Bartel: Wpływ pola elektrycznego elektrody na kinetykę reakcji chemicznej poprzedzającej stadium przejścia elektronu w przypadku podstawowych benzaldehidów. OFCh — 29 (10 minut)
- W. Kemula, A. Cisak: Badanie mechanizmu elektroredukcji chlorowcopochodnych cykloheksanu. OFCh — 40 (10 minut)
- J. Kornacki: Badanie polarograficznej aktywności kumulenów. OFCh — 45 (10 minut)
- I. Kulawik, J. Kulawik: Adsorpcja par alkoholi w mikroogniwie adsorpcyjnym. OFCh — 50, 51 (10 minut)
- J. Pawetek: Napięcia elektryczne i powierzchniowe roztworów zawierających niewielkie ilości substancji fizjologicznych czynnych. OFCh — 74 (10 minut)
- G. Pytasz: Napięcia elektryczne i powierzchniowe swobodnej powierzchni roztworów soli niektórych kwasów cholowych. OFCh — 78 (10 minut)
- B. Zapiór: Własności elektrokapilarne niektórych związków organicznych. OFCh — 108, OFCh — 109 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16¹⁵ — 18³⁰ — patrz program NFCh — I Sala B

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 13⁰⁰ Sala B

- K. Zięborak: Azeotropia wieloskładnikowa. OFCh — 115 (20 minut)
- W. Malesiński: Obliczanie temperatur wrzenia i składu azeotropów czteroskładnikowych. OFCh — 60, OFCh — 61, OFCh — 62 (12 minut)
- A. Zawisza: Zastosowanie zasady stanów odpowiadających do wyznaczania parametrów azeotropowych P, T, V, X, pod wysokimi ciśnieniami. OFCh — 110 (10 minut)
- A. Galska-Krajewska: Azeotropia w układach czteroskładnikowych dodatnio-ujemnych. OFCh — 25 (10 minut)
- A. Orszagh, B. Malesińska: O możliwości rozdziałania układów poliazeotropowych. OFCh — 69, OFCh — 72 (10 minut)
- A. Orszagh J. Lelakowska: Układy trójskładnikowe dwuujemno-dodatnie. OFCh — 71 (10 minut)
- D. Wyrzykowska-Stankiewicz: Nowy typ dodatnio-ujemnego trójskładnikowego azeotropu. OFCh — 104 (5 minut)
- W. Trąbczyński: O przebiegu linii granicznej rektyfikacji I typu. OFCh — 94 (10 minut)

- K. Olszewski, K. Zięborak: Mieszalność cieczy w układach trójskładnikowych utworzonych przez kwas octowy, zasady organiczne i węglowodory. OFCh — 68 (10 minut)
- M. Szczepanik: O układzie heteroazeotropowym toluenu z izopropanolem, wodą i węglowodorami szeregu homologicznego (H), zawartymi we frakcji benzyny 102 — 125°C. OFCh — 90 (5 minut)
- T. Raźniewska: Azeotrop dodatnio-ujemny glikol etylenowy-fenol- β -pikolina. OFCh — 80 (8 minut)

(godz. 11⁰⁰ — 11¹⁵: przerwa)

- W. Brzostowski, S. Malanowski: Równowagi ciecz-para w dwuskładnikowych układach zasad pirydynowych. OFCh — 11 (8 minut)
- S. Kurtyka: Seria dwuskładnikowych azeotropów dodatnich utworzonych przez anilinę z normalnymi węglowodorami parafinowymi od *n*-oktanu do *n*-tetradekanu. OFCh-52 (8 minut)
- Z. Mącznyńska, K. Zięborak: Równowagi ciecz-para oraz nadmiarowe funkcje termodynamiczne dla serii układów dwuskładnikowych pirydyny. OFCh — 57 (10 minut)
- J. S. Stadnicki: Oznaczanie współczynników dt/dp aniliny, *n*-parafinów i ich mieszanin. OFCh — 85, OFCh — 86, OFCh — 87, OFCh — 88 (10 minut)
- A. Mącznyński: Rozdzielanie substancji na drodze destylacji z zastosowaniem czynników porywających. OFCh — 58 (5 minut)
- J. Białek: Rozpuszczalności kwasu nikotynowego w zasadach pirydynowych i chinolinie. OFCh — 6 (5 minut)
- J. Mącznyński: Rozpuszczalności kwasów nikotynowego i izonikotynowego oraz ich soli amonowych. OFCh — 63 (5 minut)
- L. Czuchajowski, M. Lasoń, M. Zyla: Sorpcja par polarnych reagentów a zawartość tlenowych grup reaktywnych w węglach kamiennych. OFCh — 24 (10 min.)
- A. Korta, M. Lasoń: Struktura kapilarna węgla w świetle sorpcji substancji polarnych z roztworów wodnych. OFCh — 46 (10 min.)
- E. Kotlewaska: Termodyfuzja mieszanin cieczy organicznych. OFCh — 47 (10 minut)
- W. Cetner, M. Maciejewski: Analiza termiczna układów dwuskładnikowych zawierających czteronitrometan. OFCh — 18 (10 minut)
- T. Guethner: Nowa metoda oznaczania współczynników załamania światła układów ciecz-para w obszarze krytycznym. OFCh — 30 (8 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18³⁰

Sala B

- B. Buchowski: Związek między współczynnikami podziału a własnościami czystych substancji. OFCh — 13 (10 minut)
- H. Buchowski, R. Lewandowski, J. Teperek: Współczynniki podziału w układach wieloskładnikowych w świetle teorii roztworów prostych i teorii roztworów regularnych. OFCh — 14 (8 minut)
- W. Kemula, H. Buchowski, W. Pawłowski: Ekstrakcyjne rozdzielanie mieszanin nitroanilin. OFCh — 39 (8 minut)

- A. Bylicki: Wyznaczanie rachunkowe temperatur topnienia kwasów pirydynokarboksylowych ulegających rozkładowi termicznemu w stanie stałym na podstawie badań ich eutektyków z kwasem pikolinowym. OFCh — 16 (10 minut)
- A. Bylicki: Z badań nad kinetyką dekarboksylacji kwasów pirydynokarboksylo-
wych. OFCh — 15 (10 minut)
- T. Plebański: O kriometrze dylatometrycznym nowego typu. OFCh — 76, OFCh — 77
(10 minut)

, (godz. 16³⁰ — 16⁴⁵: przerwa)

- Z. Mańkowski, A. Ulińska: Kopolimery monomeru zjonizowanego i bromku winy-
lu. OFCh — 64 (10 minut)
- E. Turska, L. Utracki: O układach zdolnych do tworzenia koacerwatów. OFCh — 97
(10 minut)
- M. Kryszewski: Gęstość energii kohezji częściowo degradowanych polimerów wi-
nylowych. OFCh — 49 (10 minut)
- S. Chrzczonowicz M. Włodarczyk: Polimeryzacja ϵ -kaprolaktamu w rozpuszczalni-
kach wobec Na i CO₂. OFCh — 20 (10 minut)
- A. Broda, S. Bartkiewicz: Rozpuszczalność polimerów w mieszaninach cieczy.
OFCh — 9 (10 minut)
- A. Broda, B. Chodkowska: Frakcjonowanie polimerów na frakcje sumaryczne
OFCh — 10 (10 minut)
- A. Ziabicki, K. Kędzierska: O elastycznym zachowaniu się stopionego polikaprona-
midu podczas przepływu przez krótkie kanaliki. OFCh — 112 (10 minut)
- B. Basiński, A. Narębska: Oznaczanie stopnia uwodnienia amberlitu IRA-400 me-
todą paramagnetycznego rezonansu jądrowego. OFCh — 3 (10 minut)
- A. Basiński, M. Czerniawski: Próby oznaczenia funkcji rozdziału ciężarów cząstecz-
kowych niektórych ekstraktów garbników roślinnych. OFCh — 2 (10 minut)
- A. Basiński, J. Skarga: Wpływ stopnia dyspersji preparatów garbujących otrzy-
many z pochodnych ligniny na wiązanie się z tkanką skórną. OFCh — 4
(10 minut)

SOBOTA, DN. 12 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

- M. Łaźniewski: Mikrokalorymetria dynamiczna i jej zastosowanie do badania cie-
pła i kinetyki reakcji chemicznych. OFCh — 56 (10 minut)
- B. Jakuszeowski, M. Łaźniewski: Mikrokalorymetryczne badania kinetyki enolizacji.
OFCh — 35 (10 minut)
- B. Jakuszeowski, M. Łaźniewski, J. Mokrzan: Mikrokalorymetryczne badania w dzie-
dzinie energii przemian wewnątrzcząsteczkowych. OFCh — 36, OFCh — 37
(10 minut)
- W. Wóycicki: Z badań nad ciepłem właściwym mieszanin ciekłych dwu- i trój-
składnikowych. OFCh — 102 (10 minut)
- W. Zielenkiewicz: Urządzenia stosowane przy pomiarze małych efektów cieplnych
za pomocą kalorymetru labiryntowego. OFCh — 113 (10 minut)
- W. Kemula, A. Grabowska: Reaktywność węglowodorów aromatycznych w triple-
towym stanie wzbudzonym. OFCh — 41 (10 minut)

- A. Dorabialska, K. Kołodziejczak: Zastosowania mikrokalorymetrii do badań w dziedzinie chemiluminescencji. NFCh — 24 (10 minut)
- K. Kołodziejczak, Z. Czerwik, W. Reimschuessel: Nowe badania w dziedzinie chemiluminescencji lucygeniny. OFCh — 22, OFCh — 23, OFCh — 43, OFCh — 44 (15 minut)
- J. Szychliński: Badania nad fotochemią chlorowcopochodnych aromatycznych (II). OFCh — 91 (10 minut)
- T. Latowski: O fotochemicznych właściwościach pochodnych chlorowcowych aniliny. OFCh — 54 (10 minut)
- M. Wroński: Kinetyka siarczkowania alkoholi. OFCh — 103 (10 minut)
- A. Pilc: Teoria wybuchu cieplnego mieszaniny palnych par lub gazów z powietrzem. OFCh — 75 (10 minut).

ChO-I

Sekcja Chemii Organicznej I.

Opiekun Sekcji: prof. dr Edwin Piątek

Zastępcy Opiekuna Sekcji: prof. dr Irena Chmielewska
prof. dr Zofia Jerzmanowska
prof. dr Jan Michalski

Sekretarze sekcji: mgr inż. Osman Achmatowicz (jr)
dr Czesław Betzecki
mgr inż. Natalia Porowska

ŚRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1600 — 1830

Sala C

- J. Suszko, J. Bartz, M. Wiewiórowski: Badania nad właściwościami hydroksylupani-
ny. ChO — 170 (10 minut)
- J. Suszko, J. Bartz, M. D. Bratek, M. Wiewiórowski: Nowe sposoby wyodrębnia-
nia alkaloidów z nasion łubinowych. ChO — 169 (10 minut)
- J. Suszko, A. Suszko: Degradacja cynchoniny i cynchonidyny do stereomerycznych
rubanoli. ChO — 175 (10 minut)
- J. Suszko, A. Lempka: Badania nad dekarboksylacją cynchoteniny i cynchotenidy-
ny. ChO — 173 (10 minut)
- O. Achmatowicz S. Achmatowicz W. Rodewald: O katalitycznej wodorolizie czwarto-
rzędowych soli alkaloidów Strychnos nux vomica. ChO — 4 (10 minut)
- O. Achmatowicz S. Achmatowicz W. Rodewald: O n-cyklizacji trzeciorzędowych
amin nienasyconych za pomocą kwasów w obecności palladu. ChO — 3
(10 minut)

(godz. 1710 — 1720: przerwa)

- G. F. Smith, J. T. Wróbel: Alkaloidy rodzaju akuamma. Chemia i struktura aku-
ammiciny. ChO — 162 (10 minut)
- A. J. Birch, M. Kocór: Biogeneza palitantyny z reszt octanowych. ChO — 17
(10 minut)
- Z. Wierzchowski, M. Dobrzański: Alkaloidy łubinu ziemnego i wieloletniego. ChO —
206 (10 minut)

- A. Sykut, Z. Wierzchowski: Zmiany zawartości alfa- i beta-karotenu w łubinie żółtym w czasie jego wegetacji. ChO — 180 (10 minut)
- W. Kahl, A. Reszkowski, A. Żurowska: Rozdział i identyfikacja wolnych cukrów nasion kasztanowca (*Aesculus hippocastanum*) przy pomocy chromatografii bibułowej (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZEŚNIA 1959. R.

godz. 900 — 930

Sala C

Referat sekcyjny: prof. dr O. Achmatowicz: Postępy chemii cyjanku karbonylu

godz. 930 — 1100

Sala C

- O. Achmatowicz, O. Achmatowicz (jr.), M. Leplawy: O reakcjach cyjanku karbonylu katalizowanych przez bezwodny chlorek glinu. ChO — 2 (10 minut)
- O. Achmatowicz, O. Achmatowicz (jr.), K. Belniak, J. Wróbel: O reaktywności układu etylenowego względem cyjanku karbonylu. ChO — 1 (10 min.)
- O. Achmatowicz, A. Zamojski: O dienofilowych własnościach mezoksalanu dwuetylowego. ChO — 6 (7 min.)
- O. Achmatowicz, F. Zamojska: O kondensacji monoenuowej mezoksalanu dwuetylowego. ChO — 5 (7 minut)
- W. Polaczkowa, N. Porowska, K. Rotkiewicz: Kondensacja α , β nienasyconych ketonów z acetylooctanem i malonianem etylu, prowadząca do pochodnych cykloheksanu. ChO — 145 (10 minut)
- G. W. Keener, M. T. Leplawy: Synthesis of Peptides Derived from α -aminoizobutyryc Acids. ChO-5 (10 min.)
- W. Polaczkowa, N. Porowska, B. Dybowska: Wpływ grup alkilowych i arylowych na nie sąsiadującą z nimi grupę funkcyjną pierścienia benzenowego. Pochodne aniliny. ChO — 144 (10 minut)
- W. Polaczkowa, T. Jaworski: Synteza dienowa układu pirydynowego. Reakcje ketali czterochlorocyklopentadienu z cyjankiem benzoilu. ChO — 143 (7 minut)
- T. Jaworski: Synteza dienowa układów dwupirydylowych. Reakcje czterofenylocyklopentadienu z nityrami kwasów pirydynokarboksylowych. ChO — 68 (7 minut)
- Z. Bańkowska: Pewne chloropochodne bromoacetonu. Kierunek enolizacji chloro-bromo- i chloroacetonu wobec chlorowodoru. I. ChO — 9 (10 minut)
- J. Deles: Wpływ podstawnika w pierścieniu aromatycznym na szybkość reakcji pochodnych kwasu cynamonowego z hydrazyną. ChO — 45 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZEŚNIA 1959. R.

godz. 1530 — 1600

Sala C

Referat sekcyjny: prof. dr J. Suszko: O nie rozwiązanych dotąd zagadnieniach w chemii alkaloidów kory chinowej

godz. 1600 — 1830

Sala C

- J. Suszko, W. Antkowiak: Badania nad stereometrycznymi amino-3-boranami. ChO — 168 (10 minut)
- J. Suszko, S. Kinastowski: O budowie i przemianach estru naftalilo-malonowego. ChO — 171 (10 minut)

- J. Suszko, M. Szafran: Badania nad pochodnymi 2,6-lutydyny. ChO — 176 (10 minut)
J. Suszko, J. Żarnowski: Badania nad pochodnymi dekalenu. ChO — 179 (10 minut)
Cz. Bełżecki, J. Lange, J. Nowak: Badania stereochemiczne w syntezie efedryny i jej izomerów. ChO — 13, ChO — 14, ChO — 15, ChO — 25, ChO — 51 (15 minut)
M. Janczewski, W. Podkościelny: O niektórych pochodnych kwasów 3- i 5-acenafitylo-tioglikolowych. ChO — 65 (10 minut)

(godz. 17¹⁰ — 17²⁰: przerwa)

- Z. Chabudziński, H. Kuczyński: Stereochemia układu karanu o nowym stereoizomerycznym 3,3-epoksykaranie. ChO — 32, ChO — 86 (10 minut)
K. Piątkowski, H. Kuczyński: O semicyklicznym karenie. ChO — 140 (8 minut)
A. Zabża, H. Kuczyński: Nowa stereospecyficzna metoda syntezy trzeciorzędowych alkoholi terpenowych typu allilowego. ChO — 222 (8 minut)
J. Sokołowski, S. Kolka: Badanie szybkości powstawania azotowych glikozydów z drugorzędowych amin aromatycznych. ChO — 125 (10 minut)
W. E. Hahn: Cyjanoetylowanie pochodnych arylohydrazyny. ChO — 62, ChO — 57 (10 minut)
W. E. Hahn: Reakcje arylohydrazonów aldehydów z formaldehydem oraz aminami względnie merkaptanami. ChO — 61, ChO — 60, ChO — 59, ChO — 58 (10 minut)
K. Okoń: O reakcjach soli pikrylo-pirydyniowych, -pikoliniowych i -chiniolinowych z połączeniami w wiązaniach wielokrotnych. ChO — 129 (10 minut)
K. Okoń, G. Adamska: O niektórych reakcjach zasad pirydynowych z chlorkami fosforu. ChO — 130 (7 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 13⁰⁰

Sala C

- L. Skulski, T. Urbański: O widmach absorpcji ω -nitrostyrenu i jego pochodnych podstawionych w pozycji para. ChO — 158 (10 minut)
L. Skulski, T. Urbański: O wpływie podstawników elektronoakceptorowych na widma absorpcji barwników azowych pochodnych 4-hydroksy- i 4-acetoksyazobenzenu. ChO — 157 (10 minut)
T. Urbański, W. Sobótka, P. Gluziński, Z. Eckstein: O widmach absorpcji w podczerwieni nitroalkoholi i ich chlorowcowych pochodnych. ChO — 220 (7 minut)
H. Piotrowska, T. Urbański, H. Całus: O wiązaniu wodorowym i momentach dipolowych nitroalkoholi. ChO — 141 (7 minut)
T. Urbański, W. Hofman, P. Gluziński, Z. Eckstein: O widmach absorpcji w podczerwieni niektórych uwodornionych pochodnych 1,3-oksazyny. ChO — 209 (10 minut)
T. Urbański, W. Hofman, T. Ostrowski, M. Witanowski: O budowie produktów zwęglania celulozy i ligniny na podstawie widm absorpcji w podczerwieni. ChO — 210, ChO — 211 (7 minut)
K. Szyć-Lewańska, W. Danielewski, I. Nowak: W sprawie budowy czerni anilinowej. ChO — 183 (7 minut)

- H. Calus, Z. Eckstein, W. Sobótka, T. Urbański: O momentach dipolowych pewnych cyklicznych nitroolefinów. ChO — 30 (10 minut)
- I. Chmielewska, J. Cieślak, St. Lewak: Tautomeria 6-podstawionych pirononów (2,4). Izomeryczne etery metylowe 6-etylopirononu (2,4) i 3,3'-metyleno-bis-6-etylopirononu (2,4). ChO — 34 (10 minut)
- I. Chmielewska, J. Cieślak, W. Jachymczyk: Tautomeria dikumarolu. Trzy izomeryczne estry metylo-etylowe dikumarolu. ChO — 33 (10 minut)
- J. Dąbrowski, U. Dąbrowska: Tautomeria imino-enaminowa. VI. Wiązania wodorowe i deuterowe w β -aminowinyloketonach. ChO — 43 (10 minut)

(godz. 11⁰⁰ — 11³⁰: przerwa)

- J. Bartoszewski, Z. Jerzmanowska: O kondensacji aromatycznych pochodnych tiomocznika z chloroacetonem. ChO — 11 (10 minut)
- Z. Jerzmanowska, K. Kostka: O reakcji amin z estrami kwasu chromono-2-karboksylowego. ChO — 73 (10 minut)
- S. Bogdał, D. Smoleński: Mechanizm reakcji nitrowania amin aromatycznych. ChO — 27 (10 minut)
- B. Głowiak: Budowa orto-dwuazotlenków. ChO — 54 (10 minut)
- T. Szczepkowski: Połączenia hematynowe tlenu azotu. ChO — 182 (10 minut)
- Z. Jedliński: Z badań nad mechanizmem polimeryzacji estrów tłuszczowych. III. Wpływ układu wiązań podwójnych na polimeryzację glicerydów. ChO — 69 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16³⁰ — 18³⁰

Sala C

- E. L. Hirst (England): Struktural Relations in the Polysaccharide Group with Special Reference to Cell-wall Materials (20 min.)
- A. W. Johnson, E. Markham, R. Price, K. B. Shaw (England): The Biogenesis of Porphyrins and Related Compounds. ChO — 226 (15 min.)
- A. И. Куприянов, Ф. А. Михайленко (УССР): Сольватохимия и пространственные препятствия. ChO — 227 (15 мин.)
- K. Kovacs, T. Vajda (Ungarn): Eine neue Methode zur Substitution in dem Pyridinring mit Hilfe basischer Reagenzien. ChO — 228 (10 min.)
- Б. Куртев, Н. Маллов, Е. Симова, В. Стефановский (Болгария): Определение конфигураций α , β -дифенил- β -(N-ариламино)-пропионовых кислот по различной склонности диастереометров к образованию β -лактамов. ChO — 229 (15 мин.)
- A. Rieche (D. D. R.): Über metallorganische Peroxyde (15 min.)
- T. Vajda (Ungarn): Spaltung der Peptidbindungen mit Chlorwasserstoff unter wasserfreien Bedingungen. ChO — 230 (10 min.)
- S. Veibel (Danmark): Über die Autoxidation verschiedener Pyrazolone und Pyrazolidondione. ChO — 231 (15 min.)

SOBOTA, DN. 12 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

Sala C

- J. Michalski, B. Borecka, T. Kapecka, St. Musierowicz, B. Pliszka, A. Ratajczak, A. Skowrońska, H. Strzelecka: Chemia chlorków oksofosforanosulfenylowych.

ChO — 106, ChO — 107, ChO — 108, ChO — 109, ChO — 110, ChO — 112
(30 minut)

- J. Michalski, A. R. Katritzky, Cz. Krawiecki, A. Markowska: Organiczne seleno-
kwasy fosforu. ChO — 79, ChO — 101 (10 minut)
- J. Michalski, T. Modro, J. Wasiak, J. Wieczorkowski: Reakcje dwusiarczów orga-
nicznych i tiosulfonianów z fosforynami i tiofosforynami dwualkilowymi
ChO — 113 (10 minut)
- J. Michalski, R. Bodalski, E. Maruszevska-Wieczorkowska, K. Studniarski, K. Wo-
jaczynski, H. Zajac: O pewnych przemianach alkilo- i alkenylopirydyn. ChO —
102, ChO — 111, ChO — 114 (25 minut)
- J. Sawlewicz, Z. Sznigir: Działanie tlenku etylenu na 2-(o,m, p-hydroksyfenilo)-ben-
zimidazole. ChO — 150 (10 minut)
- Z. Skrowaczewska, L. Achremowicz: Reakcje N-dwumetyloamido-estrów kwasu
fosforowego z kwasem siarkowym i jego pochodnymi. ChO — 7 (10 minut)

ChO-II

Sekcja Chemii Organicznej II

Opiekun Sekcji: prof. dr Bogusław Bobrański

Zastępcy Opiekuna Sekcji: prof. dr Jan Moszew
prof. dr Jan Swiderski

Sekretarze Sekcji: dr Stefania Janiszewska-Drabarek
mgr Jerzy Lange
dr Andrzej Szuchnik

ŚRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16⁰⁰ — 18³⁰

Sala D

- J. Moszew, A. Inasiński, K. Kubiczek, J. Zawrzykraj: O reakcji zasad Schiffa
z tiokarbanilem. Syntezy połączeń typu anilów anilidów kwasów aroiloocto-
wych. ChO — 120 (10 minut)
- J. Moszew, A. Inasiński, J. Zawrzykraj: Przemiany aniloanilidów kwasów aroilo-
tiooctowych. Cz. I. Cyklizacje do połączeń o układzie chinoliny i chinolino-
chinoliny. ChO — 121 (10 minut)
- J. Moszew, A. Inasiński: O reakcji zasad Schiffa z karbanilem. Nowa metoda syn-
tezy pochodnych kwasów aroilomalonowych. ChO — 119 (10 minut)
- J. Moszew, S. Sułko, E. Sledziwska: Syntezy połączeń grupy chinolino-chinoliny.
ChO — 124 (10 minut)
- W. Zankowska-Jasińska: Wpływ niektórych podstawników na krzywą absorpcji
w ultrafiolecie związków szeregu 2,3-peri-naftylenochinoliny. ChO — 225
(10 minut)
- J. Moszew, J. Mirek: O syntezie kilku izomerycznych kwasów chinoliloksycto-
wych. ChO — 122 (10 minut)

(godz. 17⁰⁵ — 17¹⁵ przerwa)

- R. Skowroński, W. Chodkiewicz, P. Cadiot, A. Willemart: Otrzymywanie i niektóre
własności chemiczne 9-alkenyl-9-hydroksyantronów. ChO — 160 (10 minut)

- W. Kahl, M. Melzacka: N-1-(2-hydroksy)-naftylo-5-fenylo-5-etylo-malonylo-mocznik. ChO — 76 (10 minut)
- W. Zacharewicz, L. Tomaszewska, A. Uzarewicz: O działaniu dwutlenku selenu na cykloheksadieny: α -pironen i terpinolen. ChO — 224, ChO — 203 (10 minut)
- Z. Eckstein, A. Łukasiewicz: O reakcji zasad Schiffa z kwasem mrówkowym. ChO — 51, ChO — 96 (10 minut)
- R. Tyka: O reakcji chlorków kwasów aromatycznych z PH_3 wobec pirydyny. ChO — 204 (7 minut)
- Z. Talikowa: Badania nad 2-chloro-3,5-dwunitropirydyną. ChO — 192 (10 minut)
- T. Talik: O anomalnym zachowaniu się amin szeregu pirydynowego podczas reakcji dwuazowania. ChO — 190 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 930

Sala C

Referat sekcyjny: prof. dr O. Achmatowicz: Postępy chemii cyjanku karbonylu

godz. 945 — 1115

Sala D

- E. Taschner, B. Liberek: Metoda selektywnego rozszczepiania ugrupowania estrowego w estrach acylowanych aminokwasów i peptydów. ChO — 195, ChO — 197 (10 minut)
- E. Taschner, G. Kupryszewski, C. Wasielewski, T. Umiński: Badanie mechanizmów N-transacylacji i O-acydolizy za pomocą znakowanych ^{14}C kwasów organicznych. ChO — 194, ChO — 195, ChO — 202 (15 minut)
- E. Taschner, C. Wasielewski: Nowe metody otrzymywania estrów benzyloowych i alkiłowych aminokwasów i peptydów. ChO — 200, ChO — 201 (10 minut)
- E. Taschner, B. Liberek: Nowe metody rozszczepiania grup estrowych w estrach N-benzylloksykarbonylopeptydów. ChO — 196 (8 minut)
- E. Taschner, B. Liberek: Zastosowanie III-rzędowych estrów butylowych do ochronny grupy karboksylowej w syntezach peptydów. ChO — 198 (8 minut)
- E. Taschner, C. Wasielewski: Nowa droga rozdziału racemicznych kwasów. ChO — 199 (8 minut)
- J. Oszczapowicz, J. Świdorski: Synteza niektórych barwników merocyjaninowych pochodnych rodaniny. ChO — 136 (10 minut)
- W. Markocki: Nowy typ „mezo” podstawionych barwników cyjaninowych. ChO — 100 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1530 — 1600

Sala C

Referat sekcyjny: prof. dr J. Suszko: O nie rozwiązanych dotąd zagadnieniach w chemii alkaloidów kory chinowej.

godz. 1615 — 1830

Sala D

- J. Swiderski, S. Janiszewska-Drabarek: Próby wyodrębnienia z drożdży piwnych frakcji o działaniu hypoglikemicznym. ChO — 189 (10 minut)
- B. Bobrański, R. Wojtowski: Hydratacja imidu kwasu dwuallilohomoftalowego. ChO — 26 (10 minut)
- B. Bobrański, H. Matczak: Niektóre reakcje kwasu 1,3-dwumetylo-5,5-dwuallilobarbiturowego- i 1-metylo-5,5-dwuallilobarbiturowego. ChO — 23 (10 minut)
- B. Bobrański, J. Pomorski: Synteza N-tlenku sulfapirydyny. ChO — 24 (10 minut)
- T. Urbański, B. Serafinowa: O otrzymywaniu i własnościach N,N₁-podstawionych pochodnych mocznika. ChO — 153, ChO — 154, ChO — 156, ChO — 219 (15 minut)
- B. Serafinowa, M. Mąkosza, K. Jakimowska: Pochodne kwasu fenyloborowego i ich własności farmakodynamiczne. ChO — 155 (10 minut)
- J. B. Chylińska, T. Urbański: O szeregu pochodnych tetrahydro-1,3-oksazyn skondensowanych z pierścieniem aromatycznym w położeniu 5,6. ChO — 40 (10 minut)
- B. Hetnarski, Z. Eckstein, T. Urbański: Alkilo- i arylortęciowe pochodne cyjanoguanidyny. ChO — 64 (10 minut)
- Z. Eckstein, J. Potocki: O własnościach i czynności grzybobójczej kwasów arylo-ksyaceto- i hydroksamowych. Wpływ fluoru jako podstawnika. ChO — 52 (10 min.)
- Z. Eckstein, E. Grochowski, T. Urbański: O czynności grzybobójczej pochodnych 2-nitropropandiolu-1,3. ChO — 50 (10 minut)
- Z. Eckstein, B. Fluksik, W. Sobótka: O reakcji 2-nitroindanodionu-1,3 z pochodnymi benzyhydro- i -olami. ChO — 49 (10 minut)
- E. Czerwińska, Z. Eckstein, B. Hetnarski, R. Kowalik, T. Urbański: Aktywność biologiczna pewnych haloidków alkilo- i arylortęciowych. ChO — 42 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 1300

Sala D

- L. Kuczyński, Z. Machoń, L. Wykret: Synteza nowych pochodnych pirydynowych o spodziewanym działaniu leczniczym. ChO — 87 (10 minut)
- J. Cieślak, S. Kurzepa, K. Ostalska: N-podstawione fenoksazyny. Tlenowy analog chloropromazyny. ChO — 41 (10 minut)
- S. Kurzepa, J. Cieślak: Halogenowe analogi chloropromazyny. Synteza 2-bromo-10 [(N-dwumetyloamino)-propylo]-fenotiazyny i 2-fluoro-10 [(N-dwumetyloamino)-propylo]-fenotiazyny. Ch — 88 (7 minut)
- Z. Ledóchowski i współpr.: Poszukiwanie związków przeciwnowotworowych wśród pochodnych akrydyny, 4-aminochinoliny oraz wśród pochodnych kwasów N-fenyloantranilowych. ChO — 90, ChO — 91 (15 minut)
- S. Chrzczonowicz: Produkty przyłączenia niektórych alkoholi i tioalkoholi do 6-metylo-2-winylopirydyny i 2-winylopirydyny wykazujące działanie bakteriobójcze. ChO — 39 (7 minut)
- M. Konieczny: Syntezy dl m- i p-dwu-(2-aminopropylo)-benzenów. ChO — 32 (7 minut)
- Z. Talikowa: Synteza pewnych pochodnych hydrazu kwasu rodanoctowego. ChO — 191 (7 minut)
- S. Mejer: Syntezy α-alkilopochodnych seryny. ChO — 104 (10 minut)

4 Program Zjazdu

53

St. S. — 173

- S. Mejer: O powstawaniu pochodnej oksazolonu z estru etylowego N,N-dwubenzoyloglicyny. ChO — 105 (7 minut)
K. Jaroszewicz J. Popowicz, K. Czerepko: Wpływ kaprolaktamu na oddychanie tkankowe. ChO — 66 (7 minut)

(godz. 10⁴⁵ — 11¹⁵: przerwa)

- P. Blicharski: Metoda przygotowywania związków organicznych znaczonech ¹⁴C do pomiarów radioaktywności licznikami kielichowymi. ChO — 21 (10 minut)
P. Blicharski, J. Świderski: Wymiana izotopowa reszt kwasowych w pięcioacetyloheksozach. ChO — 22 (10 minut)
Z. Pawlak, J. Świderski: Wymiana izotopowa acetylofruktoz. ChO — 138 (10 minut)
J. Lesińska: Synteza prostych kwasów alifatycznych i ich pochodnych znaczonech węglem ¹⁴C w grupie karboksylowej. ChO — 93 (7 minut)
B. Łucka: Synteza prostych aminokwasów znaczonech trytem i węglem — 14. ChO — 95 (10 minut)
K. Rusin: Synteza prostych fosforanów organicznych znaczonech ³²P. ChO — 149 (7 minut)
I. G. Campbell, A. Poczynajto, A. Siuda: Tworzenie połączeń organicznych przez atomy pobudzone w reakcji (n, gamma). II. Reakcje gorących atomów fosforu. ChO — 31 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 16³⁰ — 18³⁰ — patrz program ChO — I

SOBOTA, DN. 12 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

Sala D

- St. Malinowski, St. Krzyżanowski, W. Noworyta: Badania reakcji aldolowych w fazie gazowej. O reakcji pomiędzy acetonitrylem i formaldehydem. ChO — 99 (10 minut)
St. Malinowski, T. Kobylński: Badania nad wymianą stopnia utlenialności w fazie gazowej. I. ChO — 98 (10 minut)
St. Malinowski, J. Kehl, St. Tyrlik: Badania nad kondensacją formaldehydu cz. I. ChO — 97 (10 minut)
Z. Eckstein, W. Dahlig, B. Hetnarski, S. Pasynkiewicz: Reakcje związków glinoorganicznych z solami rtęci. ChO — 48 (10 minut)
W. Dahlig, St. Pasynkiewicz, T. Wojnarowski: Reakcje związków glinoorganicznych z chlorkami kwasowymi. ChO — 44 (10 minut)
N. A. Domnin, R. A. Koliński: O reakcji cykloheptandionów z hydrazyną. ChO — 47 (7 minut)
T. Ślebodziński, L. Stefaniak: Reakcje chloro- i nitroparafin z trójchlorkiem fosforu i tlenem. ChO — 188 (10 minut)
T. Ślebodziński, L. Makaruk, D. Saibut: Zastosowanie metody sprzęgania nitroparafin ze związkami dwuazoniowymi do rozdzielania i identyfikacji produktów nitrowych tworzących się przez bezpośrednie nitrowanie alkanów. ChO — 186 (7 minut)

- Z. Eckstein, A. Sacha, W. Sobótka: O produktach ubocznych reakcji cyklicznych ketonów z nitroparafina. ChO — 53 (7 minut)
- T. Urbański, Z. Eckstein, A. Muszalska, H. Wojnowska-Makaruk: Bromowanie 5-(N-sulfo-hydroksyloamino)-8-hydroksychinoliny kwasem bromowodorowym. ChO — 208 (10 minut)
- T. Szczepkowski: Niektóre reakcje tiosiarczanu. ChO — 181 (10 minut)

ChA-I

Sekcja Chemii Analitycznej I

Opiekun Sekcji: prof. dr Eugeniusz Michalski

Zastępcy opiekuna sekcji: prof. dr Mieczysław Michalski
prof. dr Kazimierz Kapitańczyk

Sekretarze sekcji: mgr. Adam Hulanicki
mgr. Andrzej Janowski
mgr. inż. Jerzy Malinowski

ŚRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1600 — 1830

Sala E

- A. Waksmundzki, J. Ościk: Chromatografia bibułowa nitropochodnych benzenu, toluenu i ksilenów. ChA — 136 (10 minut)
- A. Waksmundzki, E. Soczewiński: Zależność wartości R_f substancji amfoterycznych od pH buforowanej bibuły. ChA — 137 (10 minut)
- A. Waksmundzki, E. Soczewiński, J. Gross: Wpływ pojemności buforowej na stosunki podziału elektrolitów organicznych w układzie: rozpuszczalnik organiczny — roztwór buforowy. ChA — 138 (10 minut)
- J. Minczewski, A. Földzińska: Mikrochromatograficzne rozdzielanie i wykrywanie miedzi, kadmu, cynku i niklu. ChA — 92 (10 minut)
- T. Kwasik, J. Masłowska: Chromatografia na poziomych paskach bibuły. ChA — 74 (10 minut)
- E. Cholewa, A. Rokosz: O błędzie przypadkowym w chromatografii bibułowej kationów. ChA — 10 (10 minut)
- A. Lewandowski, E. Działak: Elektrochromatografia na bibule jonitowanej. ChA — 78 (10 minut)
- H. Witkowski: Bibuła kationitowana VI. Oznaczanie potasowców w handlowych preparatach alkaloidów i soli wapniowców. ChA — 150 (10 minut)
- A. Lewandowski: Rozdzielanie kationów nieorganicznych na kolumnach wodorotlenków żelazowych. ChA — 77 (10 minut)
- W. Szczepaniak: Nowy selektywny wymiennicz kationów. ChA — 133 (10 minut)
- J. Popowicz, M. Jóźwik: Rozdział kwasów dukarboksylowych na kolumnach chitynowych. ChA — 110 (10 minut)
- A. Górski, J. Mosczyńska: Chromatografia elektrolityczna jonów. ChA — 28 (10 minut)
- A. Górski, E. Kłoczko: Chromatografia redukcijna kationów. ChA — 27 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 1100

Sala E

- W. Kemula, D. Sybilska: Chromato-polarograficzne badania związków nitroaromatycznych. ChA — 61 (10 minut)
- W. Kemula, K. Butkiewicz: Badania nad zastosowaniem 2,4-dwunitrofenylohydrazyny do chromatopolarograficznej analizy związków organicznych. ChA — (10 minut)
- W. Kemula, S. Brzozowski: Analiza chromatopolarograficzna związków organicznych na wymiennicach jonowych. ChA — 52 (10 minut)
- W. Kemula, H. Buchowski, J. Teperek: Analiza ilościowa produktów nitrowania chlorobenzenu. ChA — 53 (10 minut)
- I. Krawczyk: Rozdzielanie uranu i pierwiastków ziem rzadkich na jonitach. ChA — 65 (10 minut)
- R. Dybczyński: Rozdzielanie ziem rzadkich na anionitach. ChA — 21 (10 minut)
- A. Waksmundzki, Z. Supryniewicz: Gazowa chromatografia syntetycznych kwasów tłuszczowych. ChA — 139 (10 minut)
- J. J. Głogoczowski, M. Celary, T. Szura: Analizatory chromatograficzne gazów. ChA — 22, ChA — 23 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1530 — 1830

Sala E

- W. Kemula, Z. Kublik, E. Rakowska, S. Głodkowski: Zastosowanie wiszącej elektrody rtęciowej w chemii analitycznej. ChA — 58, ChA — 59 (10 minut)
- M. Michalski, T. Miazgowska: Oznaczanie jonów Ag^+ metodą polarograficzną przy zastosowaniu anody węglowej. ChA — 90 (10 minut)
- A. Sobkowska: Potencjometryczne i polarograficzne badanie kompleksu jonu uranowego z kwasem askorbinowym. ChA — 123 (10 minut)
- W. Hubicki, M. Dąbkowska: $LiClO_4 \cdot nNH_3$ jako rozpuszczalnik i roztwór podstawowy w polarografii. ChA 16, ChA — 17, ChA — 35 (15 minut)
- Z. Zychiewicz-Zajdel: Polarografia związków organicznych w ciekłym bezwodnym amoniaku azotanu litu. ChA (10 minut)
- W. Hubicki, S. Jusiak: Polarograficzne oznaczanie Sb w ciekłym amoniaku jodku amonu. ChA — 36 (8 minut)
- J. Matysik: Polarografia związków nitrowych w cieczy Diversa. ChA — 84 (10 minut)
- J. Minczewski, S. Kotyga, L. Wódkiewicz: Miareczkowanie redoks w środowisku niewodnym. ChA — 94, ChA — 95 (10 minut)

godz. 1645 — 1700: przerwa

- J. Minczewski, Z. Skorko-Trybuła: Reakcje żelaza (III) i wanadu (V) z kwasem nikotynohydroksamowym. ChA — 96 (10 minut)
- J. Minczewski, W. Żmijewska: Reakcja chromu z dwufenylokarbazydem DFK i dwufenylokarbazonom DFKA. ChA — 99 (10 minut)
- J. Minczewski, U. Stolarczyk, E. Wieteska, Z. Marczenko: Kolorymetryczne metody oznaczania indu i talu z zastosowaniem ditizonu. ChA — 97, ChA — 93 (10 minut)
- Z. Marczenko, A. Stępień: Kolorymetryczne oznaczanie żelaza, glinu, tytanu i manganu w soli kuchennej. ChA — 83 (10 minut)
- W. Kemula, A. Janowski: Analityczne zastosowanie reakcji dwufenylokarbazonu z jonami miedziowymi. ChA — 56 (10 minut)

- K. Kapitańczyk, S. Kiciak: Możliwości analitycznego wyzyskania niektórych układów typu Me^{2+} — żelatyna — KOH. ChA — 48 (10 minut)
- K. Kapitańczyk, Z. Kurzawa, Prymiński: Kolorymetryczne oznaczanie niedużych ilości miedzi jako azydku miedziowego. ChA — 49 (10 minut)
- H. Sikorska-Tomicka: Turbidymetryczne oznaczanie jonów Hg^{2+} za pomocą kaprolaktamu. ChA — 118 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 930

Sala E

Referat sekcyjny:

prof. dr E. Michalski: Analiza amperometryczna i jej rozwój w ostatnich latach

godz. 930 — 1300

Sala E

- W. Jędrzejewski: Zastosowanie amperometrii w kinetycznych metodach analizy ilościowej. ChA — 45, ChA — 87 (15 minut)
- E. Michalski, K. Czarnecki, M. Ignaczak: Amperometryczne miareczkowanie glukozy, fruktozy i sacharozy bez przyłożenia napięcia zewnętrznego. ChA — 86 (10 minut)
- E. Michalski, M. Turowska: Identyfikacja i oznaczanie niektórych alkoholi alifatycznych za pomocą substancji chemiluminescencyjnych. ChA — 89 (10 minut)
- A. Hulanicki: Amperometryczne oznaczanie hydrazyny. ChA — 40 (10 minut)
- K. Sykut: Kulometria przy kontrolowanym potencjale. ChA — 128, ChA — 129 (10 minut)
- H. Basińska, Z. Orylski: Potencjometryczne miareczkowanie bizmutu żelazocyjankami alkalicznymi. ChA — 2 (10 minut)
- W. Hubicki, K. Wiącek: Miareczkowanie potencjometryczne w roztworze. $(\text{CH}_3)_3\text{NH}(\text{CH}_3\text{COO}).3\text{CH}_3\text{COOH}$. ChA — 19, ChA — 20 (10 min.)
- Z. Doliński: Mikroelektroda bizmutowa i jej zastosowanie do miareczkowania potencjometrycznego. ChA — 19, ChA — 20 (10 minut)
- I. Kulawik, J. Kulawik: Oznaczanie zanieczyszczeń siarkowodorowych w wodorze. ChA — 66 (10 minut)

godz. 1115 — 1130: przerwa

- F. Cuta (CSR): Spektralni fotometric koordinacnich sloucenin kyseliny olejove s kovy. (15 min.)
- A. Schneeer (Ungarn): Titrimetrische Zirkonium Bestimmung des Rotschlammes. ChA — 156 (15 min.)
- I. Voinovitch (France): L'effet oxine dans la spectrophotometric de flamme. Dosage directe de Sr, Ca, K, Li, Na (15 min.)
- I. Voinovitch (France): Nouvelle methode d'analyse spectrochimique par injection de solution dans les arcs à l'aide de gaz (15 min.)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18³⁰

Sala E

- D. Ciecierska-Stokłosa, K. Gorczyńska, J. Świętosławska, H. Walędziak: Absorpcyjna spektrofotometria uogólniona. ChA — 11 (15 minut)
- H. Walędziak, D. Ciecierska-Stokłosa, K. Gorczyńska: Spektrofotometryczne oznaczanie wanadu i żelaza obok siebie. ChA — 140 (10 minut)
- W. Klimecki: Spektrograficzne oznaczanie wysokich zawartości głównych składników w próbkach niemetalicznych wieloskładnikowych. ChA — 62 (10 minut)
- Z. Radwan, B. Strzyżewska, J. Minczewski: Spektrograficzne oznaczanie śladowych ilości ziem rzadkich metodą przesypu. ChA — 116 (10 minut)
- H. Małeszevska, T. Steciak: Spektrograficzne oznaczanie Ga i In z zastosowaniem ekstrakcji. ChA — 80 (10 minut)
- J. Minczewski, J. Chwastowska, B. Karczewska, Z. Marczenko: Ekstrakcyjne wydzielanie metali ciężkich z minerałów krzemianowych. ChA — 91, ChA — 93 (10 minut)
- J. Malinowski: Niektóre zakłócenia w analizie płomieniowej i sposoby ich usuwania. ChA — 81 (10 minut)
- J. Dobrowolski, K. Chmielewski: Dwufotootogniowy układ fotometru płomieniowego do jednoczesnego oznaczania dwu potasowców. ChA — 18 (10 minut)

(godz. 17⁰⁰ — 17¹⁵: przerwa)

- I. G. Campbell, A. Z. Budzyński, Z. J. Zubrzycki: Radiochromatografia podwójnej wymiany. Radiometryczne oznaczanie substancji na chromatogramach bibułowych. ChA — 9 (10 minut)
- T. Urbański: Radiometryczne oznaczanie strat fosforanu trój-N-butyłowego TPB w procesie ekstrakcji azotanu uranylu. ChA — 135 (10 minut)
- I. Stroński, W. Rybakow: Rozdzielanie Sn, Sb i Te oraz radioizotopów In, Sb, Te i Sn na jonitach. ChA — 126, ChA — 127 (15 minut)
- J. Jakowlew, Z. Allina, W. Otwinowski: Z badań nad zastosowaniem neutronowej analizy aktywacyjnej do oznaczania śladowych zanieczyszczeń. ChA — 42, ChA — 43 (10 minut)
- J. F. Grębski, K. Czapkiewicz: Szybka metoda oznaczania B₂O₃ w szkłe za pomocą słabego źródła powolnych neutronów. ChA — 29 (10 minut)
- A. Grossman, R. Świerczek: O zastosowaniu rozproszonego promieniowania do przybliżonego oznaczania zawartości niektórych substancji. ChA — 32 (10 minut)

SOBOTA, DN. 12 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11⁰⁰

Sala E

- E. Józefowicz, A. Cygański: Współstrącanie bizmutu z rodankiem ołowianym kadmowym i rodanortęcianem kadmowym. ChA — 46 (10 minut)
- S. Prebendowski, J. Rutkowska: Analityczne zastosowanie krokonianu sodowo-potasowego i soli pokrewnych. ChA — 111, ChA — 113 (15 minut)
- W. Wawrzyczek: Zastosowanie piramidonu do wykrywania kwasu azotawego. ChA — 146 (10 minut)

- H. Basińska, K. Przybyszewska: O nowej metodzie miareczkowego oznaczania żelazocyjanku potasowego w obecności o-dwuanizydyny jako wskaźnika adsorpcyjnego. ChA — 3 (10 minut)
- Z. Gregorowicz: Merkurometryczne miareczkowanie za pomocą wskaźników utleniająco-redukcyjnych. ChA — 30 (10 minut)
- M. Wroński: Zastosowanie związków rtęcioorganicznych w analizie chemicznej. ChA — 151 (10 minut)
- K. Kapitańczyk, Z. Kurzawa, Sotecki: Oznaczanie śladów srebra w roztworze jako katalizatora reakcji utleniania Mn^{2+} do Mn^{7+} . ChA — 50 (10 minut)
- Z. Kurzawa: Oznaczanie śladowych ilości siarczków, tiosiarczanów i rodanków, ChA — 67, ChA — 68, ChA — 69, ChA — 70, ChA — 71, ChA — 72, ChA — 73 (20 minut)
- Z. Wróblewska: Laboratoryjna metoda szybkiego oznaczania skuteczności inhibitorów „metoda kropli”. ChA — 152 (10 minut)

ChA-II

Sekcja Chemii Analitycznej II.

Opiekun Sekcji: prof. Janina Opieńska-Blauth

Zastępca opiekuna sekcji: prof. dr Piotr Wierzchowski

Sekretarze sekcji: mgr inż. Zygmunt Bellen
mgr Jadwiga Młodecka

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18³⁰

Sala H

- S. Bal: Oznaczanie fluorantenu w mieszaninach wieloskładnikowych metodą kriometryczną. ChA-1¹ (10 minut)
- W. Biernacki T. Urbański: Chromatografia bibułowa kwasów hydroksamowych otrzymanych z nitroheptanów w celu ich identyfikacji. ChA — 7 (10 minut)
- K. Czerepko: Chromatograficzny rozdział cyklicznych peptydów oligomerów kaprolaktamu. ChA — 14 (10 minut)
- B. Kontnik, T. Kraczkiewicz-Biernacka: Uwagi o oznaczaniu stopnia krystaliczności polietylenu na podstawie pasma „amorficznego” przy długości fali 7,625. ChA — 63 (10 minut)
- Z. Snowacka: Badanie procesu utwardzania żywic epoksydowych za pomocą absorpcji w podczerwieni. ChA — 122 (10 minut)
- Z. Bellen: Oznaczanie związków karbonylowych za pomocą kondensacji z 2,4-dwunitrofenylohydrazyną na przykładzie aldehydu octowego. ChA — 6 (10 minut)
- W. Czerwiński: Argentometryczne oznaczanie 2-merkaptobenzotiazolu w produkcie surowym. ChA — 15 (10 minut)

godz 17⁰⁰ — 17¹⁰ przerwa

- S. Bursa: Oznaczanie stężeń fenoli w bardzo rozcieńczonych roztworach wodnych po ich wyodrębnieniu i zatężeniu przez ad- i desorpcję na węglu aktywnym. ChA — 8 (10 minut)

- J. Młodecka: Kolorymetryczne oznaczanie fenoli jedno- i dwuwodorotlenowych. ChA — 100 (10 minut)
- B. Hetnarski, K. Hetnarska: Metoda identyfikacji grup rtęcioorganicznych związków z azotem i ilościowego oznaczania związków rtęcioorganicznych zawierających wiązanie N-Hg. ChA — 34 (10 minut)
- F. Polak, L. Wilkosz: Oznaczanie gliceryny kwasem nadjodowym w obecności cukrów. ChA — 108 (10 minut)
- H. Niewiadomski, W. Zwierzykowski: Zasada nowej metody konduktometrycznego miareczkowania substancji powierzchniowo-czynnych chlorowodorkiem *p*-toluidyny. ChA — 102 (10 minut)
- B. Waligóra, M. Paluch, B. Michalewicz: Miareczkowanie potencjometryczne alkaloidów w roztworach niewodnych wobec elektrody adsorpcyjnej. ChA — 143 (10 minut)
- J. Prejzner: Wykrywanie i oznaczanie wody za pomocą organoizotiocyanianosilanów. ChA — 114 (10 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18⁰⁰

Sala H

- J. Opieńska-Blauth, M. Sanecka, M. Chareziński: Czulość testu fluorescencyjnego dla aminokwasów. ChA — 104 (10 minut)
- J. Opieńska-Blauth, M. Sz waj, M. Kański: Rozdzielanie związków kompleksowych miedzi z aminokwasami od wolnych aminokwasów oraz jonów miedzi metodą elektroforezy bibułowej. ChA — 105 (10 minut)
- J. Curyło: Badania węglowodanów występujących w miodach spadziowych i kwiatowych. ChA — 12 (10 minut)
- W. Kahl, A. Roszkowski, A. Żurowska: Wykrywanie obecności wolnych cukrów w wodnych wyciągach nasion kasztanowca za pomocą chromatografii bibułowej. ChA — 47 (10 minut)
- P. Wierzchowski, I. Janczarski, D. Kruze: Ilościowe oznaczanie aminokwasów metodą połączonej chromatografii kolumnowej i bibułowej. ChA — 149 (10 minut)
- S. Zagrodzki, A. Kurkowska: Próby bezpośredniego polarograficznego oznaczania kwasu glutaminowego i asparaginowego w mieszaninie. ChA — 154 (10 minut)
- T. Pierzchalski: Chromatograficzne i polarograficzne oznaczanie glikoalkaloidów w ziemniakach. ChA — 106, ChA — 107 (12 minut)
- A. Smockiewiczowa, W. Mizgalski: Oznaczanie manganu i cynku w krwi. ChA—120, ChA — 121 (12 minut)
- Z. Wierzchowski, R. Aksanowski, M. Jurzysta: Metoda oznaczania sumy alkaloidów makowych w roślinie. ChA — 148 (10 minut)

(godz 17¹⁵ — 17²⁵ przerwa)

- J. Popowicz, L. Jaroszewicz: Zastosowanie 2,4-dwunitrofenylohydrazyny w analizie aminocukrów. ChA — 109 ChA — 44 (10 minut)
- J. Popowicz, M. Jóźwik: Rozdział kwasów dwukarboksylowych na kolumnach chitynowych. ChA — 110 (7 minut)
- W. Więchowicki: Kolorymetryczna metoda oznaczania acetonu i kwasu acetoctowego w płynach ustrojowych. ChA — 147 (10 minut)

- K. Laskowski: Oznaczanie ogólnej zawartości cukru w lodach oraz zawartości laktozy w serwatce i mleku refraktometrem uniwersalnym. ChA — 75, ChA — 76 (12 minut)
- W. Bednarczyk, M. Łuczak, C. Barska: Szybka metoda oznaczania miedzi i żelaza w mleku, śmietanie i maśle. ChA — 5 (10 minut)

TN

Sekcja Technologii Nieorganicznej

Opiekun Sekcji: prof. dr *Stefan Pawlikowski*

Zastępcy opiekuna sekcji: doc. mgr *Tadeusz Adamski*
prof. dr *Stefan Weychert*

Sekretarz Sekcji: mgr inż. *Jan Wojtowicz*

SRODA, DN. 9 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1600 — 1830

Sala F

- E. Krell: Grenzflächenverhalten von Systemen fest/flüssig in Abhängigkeit von der geometrischen Oberflächenausbildung des Festkörpers. TN — 75 (10 min.)
- S. Zagrodzki: Wymiana ciepła w dyskowych elementach chłodzących mieszadeł poziomych. Tn — 71 (10 minut)
- M. Serwiński, H. Błasiński: Określenie efektywności procesu mieszania dla mieszadeł: 6-lapowego, kotwiczowego i kotwiczowo-palczastego. TN — 59 (10 minut)
- M. Serwiński, H. Michalski: Wyznaczanie wysokości równoważnej jednostce przenikania masy (HTU-height of transfer unit) w kolumnach rektyfikacyjnych o ściankach zwilżanych. TN — 60 (10 minut)
- T. Czarnota, J. Ciborowski: Badanie bikarbonatu sodu metodą fluidyzacji. TN — 25 (12 minut)
- T. Adamski, F. Mucha: Koksowanie węglowodorów metodą fluidyzacji. Piroliza metanu. TN — 4 (10 minut)
- K. Katucki: Kinetyka absorpcji dwutlenku chloru w wodzie, TN — 32 (8 minut)
- J. Kępiński: Z badań nad reakcjami, zachodzącymi przy wytwarzaniu dwutlenku chloru z chloranów. TN — 33 (12 minut)
- S. Weychert, J. Łuczak: Wpływ pola elektromagnetycznego na przebieg krystalizacji elektrolitów z roztworów wodnych. TN — 69 (10 minut)
- A. Justat, K. Janio, Z. Gorzka: Konwersja CO na katalizatorze fluidalnym. TN — 30 (15 minut)
- F. Polak, J. Parasiewicz-Kaczmarek: Praktyczna ocena pięciu polskich adsorbentów. TN — 54 (10 minut)

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 1530 — 1830

Sala F

- W. Bobrownicki, J. Kubicki: Badania nad budową supertomasyny. TN — 18 (15 minut)
- W. Bobrownicki, J. Kubicki, K. Stawski: Roztwarzanie apatyty przez fosforan trójmagnezowy. TN — 19 (15 minut)
- W. Bobrownicki, T. Pieniążek: Otrzymywanie termofosfatu na drodze stapiania apatyty z krzemionką i siarczanem wapnia przy równoczesnym wyzyskaniu wydzielającego się dwutlenku siarki. TN — 20 (15 minut)
- W. Mazgaj: Przerób fosforanu mineralnego kwasem azotowym na nawóz jednoskładnikowy. (Technologia kompleksowa otrzymywania precypitatów nawozowego i paszowego oraz tlenków ziem rzadkich). TN — 51 (10 minut)
- S. Weychert, H. Rembertowicz: Kinetyka utleniania dwutlenku siarki na kontaktach wanadowych. TN — 70 (10 minut)
- S. Weychert, J. Kosiuczenko: Wpływ bodźców elektrycznych na przebieg kontaktowego utleniania dwutlenku siarki. TN — 68 (10 minut)

(godz 1655 — 1705 przerwa)

- E. Błasiak, W. Janiczek: Stany równowagi między tlenkami azotu, tlenem, kwasem azotowym i wodą oraz perspektywy wynikające stąd dla technologii produkcji kwasu azotowego. TN — 15 (10 minut)
- L. Matuszewska: Układ $K^+ - NH_4 - Cl^- - O_3^- - H_2O - NH_3$ jako podstawa do konwersyjnego otrzymywania saletry potasowej i salmiaku w roztworach wodno-amoniakalnych. TN — 48 (10 minut)
- S. Stobiecki, A. Barański, Z. Kowalski: Studium nad zastosowaniem węglanu amonowego jako nawozu sztucznego. TN — 62 (10 minut)
- T. Lityński: Skład i własności chemiczne niektórych krajowych pyłów cementowych. TN — 46 (10 minut)
- W. Kuczyński, J. Wojcieszek: Próby wzbogacania niskoprocentowych krajowych rud manganowych za pomocą hydrocyklonu. TN — (10 minut)
- W. Chajec, M. Martynek: Skład chemiczny gazu ziemnego kopalni Lubaczów oraz wyniki prób odsiarczania i odgazolinowania tego gazu. TN — 24 (10 minut)
- T. Rosół: Zgazowanie półkoks w sposób ciągly powietrzem wzbogaconym w tlen. TN — 58 (8 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 900 — 1300

Sala F

- Э. Сабо, М. Фодор, З. Поко (Венгрия): К вопросу использования полного обмена в процессе разложения урановых руд. TN — 76 (10 мин).
- A. Waksmundzki, Z. Kozak: Próby wzbogacania krajowych galmanów. TN — 67 (12 minut)
- A. Waksmundzki, A. Barcicka: Wpływ aktywatorów i dezaktywatorów flotacyjnych na potencjał el. kinetyczny. TN — 65 (12 minut)
- W. Augustyn, J. Chmielówna, A. Gatnikiewicz, M. Grobelny, L. Firlus, K. Frąckowiak, K. Jarocka, M. Kryowski: Badania nad technologią fluorku i wodoru

- fluorku amonowego, fluorku glinowego i fluorowodoru w oparciu o fluorokrzmian sodowy. TN — 8, TN — 9, TN — 10, TN — 11, TN — 12 (20 minut)
- T. Adamski, H. Lewandowski: Badania nad uzyskiwaniem uranu z rud przez działanie chlorem w obecności węgla. TN — 2 (10 minut)
- K. Pinkas, D. Szymańska: Badania nad sposobami uzyskania uranu z surowców uranowych. TN — 53 (10 minut)
- T. Adamski, K. Pinkas, S. Rykowski: Badania nad otrzymywaniem dwutlenku uranu z roztworów węglanowych. TN — 5 (10 minut)

(godz 11¹⁵ — 11³⁰ przerwa).

- W. Korpak, K. Majchrzak: Sorpcja uranu z roztworów węglanowych na silnie zasadowym anionicie. TN — 37 (10 minut)
- W. Korpak, Cz. Deptuła, T. Urbański: Zastosowanie ciekłych jonitów do ekstrakcji uranu. TN — 36 (10 minut)
- Ł. Kohman, A. Deptuła, R. Przytycka, J. Borysowski, S. Rykowski: Otrzymywanie czterofluorku uranu. TN — 34 (10 minut)
- J. Panas, R. Włodarski, Z. Grzybowski, K. Czarnomska: Przerób krajowych rud uranowych. (Próby półtechniczne). TN — 52 (10 minut)
- J. Grębski, B. Traczyk, H. Hammer: Sprawdzenie trzech metod otrzymywania węgla magnezowego. TN — 28 (8 minut)
- Z. Matuszewski: Otrzymywanie cyjanamidu ołowiu. TN — 49 (8 minut)
- J. Siwecka, T. Kostecki: Próby zastosowania ferrytów niklowo-cynkowych jako materiałów termistorowych. TN — 61 (8 minut)
- W. Chajec: Znaczenie nowoodkrytych solanek węglanych dla przemysłu chemicznego. TN — 23 (10 minut)
- J. Zygadło: Kontakt do utleniania metanolu na formaldehyd z siatek srebrnych aktywowanych i spiekany z kryształu srebra. TN — 72 (10 minut)

TO

Sekcja Technologii Organicznej

Opiekun Sekcji: prof. dr Wieńczysław Kuczyński
Zastępca opiekuna sekcji: prof. dr Włodzimierz Kisielow
Sekretarze Sekcji: mgr Janina Górzyńska
dr Józef Kucharski

CZWARTEK, DN. 10 WRZESNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18³⁰

Sala G

- T. I. Rabek, J. Lindeman: Syntetyczne membrany jonitacyjne (15 minut)
- T. I. Rabek, E. Batycki, Z. Malarski, D. Mizia, K. Schwartz, W. Zieliński: Synteza kationitów karboksylowych (10 minut)
- T. I. Rabek, J. Kośmider: Chlorowanie żywic fenolo-aldehydowych (10 minut)
- T. I. Rabek, R. T. Sikorski: Chlorowanie kauczuków chlorkiem siarczyny (10 min.)
- F. Polak, B. Kubiak-Bem: Synteza anionitu melamino-guanidyno-formaldehydowego. TO — 54 (10 minut)

- F. Polak, E. Bortel: Synteza kationitu fenosulfonowego. TO — 51 (10 minut)
W. Kuczyński, L. Ramlau: Zastosowanie wymiennicy kationowych w reakcji estryfikacji. TO — 37 (10 minut)
M. Leszko: Próby demineralizacji wybranych roztworów o znaczeniu przemysłowym za pomocą elektrodializy przy użyciu przepon jonowymiennych. TO — 38 (10 minut)
Z. Mańkowski, A. Ulińska: Kopolimery monomeru zjonizowanego i bromku winylu. TO — 46 (10 minut)
A. Kamińska, A. Ulińska: Polidispersyjność polichloru winylu a jego własności mechaniczne. TO — 27 (10 minut)

(godz 17⁰⁰ — 17¹⁵: przerwa)

- S. Ciborowski: Utlenianie cykloheksanu do cykloheksanonu i cykloheksanolu. TO — 8 (10 minut)
J. Iwiński, T. Czarnota: Otrzymywanie bezwodnika kwasu maleinowego przez katalityczne utlenianie benzenu na kontakcie fluidalnym. TO — 24 (10 minut)
J. Zygadlo: Kontakt do utleniania metanolu na formaldehyd. TO — 85 (10 minut)
H. Jędrzejewska: O pewnych zależnościach w katalizie kontaktowej w układach przepływowych. ChO — 71, ChO — 72 (15 minut)
St. Witekowa, T. Paryjczak, T. Witek: Wpływ fal ultradźwiękowych na koagulację ługów pocelulozowych. TO — 77 (10 minut)
A. Wachal: Wyeliminowanie wstępnego utleniania przy spalaniu paliw ciekłych w silniku z zapłonem iskrowym. TO — 76 (10 minut)
J. Kucharski, W. Krygielowa, W. Haman, A. Sterniński, K. Bardecki: Z badań nad oczyszczaniem ścieków przemysłowych metodami biologicznymi. TO — 35 (12 minut)

PIĄTEK, DN. 11 WRZESNIA 1959 R.

godz. 9⁰⁰ — 11¹⁵

Sala G

- J. Grzechowiak, Z. Tomasik: Hydrorafinacja benzolu surowego. TO — 23 (10 minut)
L. Lewicki, T. Tomasik: Otrzymywanie bezwodnych i odolejonych sulfokwasów naftowych z sulfolanu. TO — 39 (10 minut)
B. Radomyski, Z. Tomasik: Hydrorafinacja benzyn wylewnych. TO — 57 (10 minut)
M. Rutkowski, Z. Tomasik: Destruktywna hydrogenizacja pozostałości ropnej. TO — 63 (10 minut)
P. Tomasik, Z. Tomasik: Usuwanie kwaśnych składników z ropy i z frakcji ropnych. TO — 72 (10 minut)
J. Wrzyszczyk, Z. Tomasik: Katalityczne reformowanie benzyn. TO — 73 (10 minut)
W. Kisielow, U. Szalajko, A. Hopfinger: Wpływ składu grupowego i frakcyjnego surowca na własności techniczne alkiloarylosulfonianów. TO — 33 (10 minut)
W. Kisielow, M. Grochowska, M. Rutkowska: Odparafinowanie karbamidem rop surowych. TO — 32 (10 minut)
W. Kisielow, S. Gołębiowski, Cz. Kajdas: Przydatność petrolatum jako surowca do utleniania. TO — 31 (10 minut)

- J. Rudzińska, J. Tromszczyński, J. Pleskacz, J. Naczyński*: Krakowanie olejów w doświadczalnym generatorze z przesuwającym się stałym nośnikiem ciepła. TO — 59 (10 minut)
- T. Mazoński*: Badania nad uszlachetnianiem niektórych surowców alifatycznych. TO — 48 (10 minut)

(godz. 11¹⁵ — 11³⁰: przerwa)

godz. 11³⁰ — 12¹⁵

Sala G

Referat Sekcyjny: prof. dr *S. Malinowski*: Specjalna polimeryzacja etylenu jako źródło półproduktów organicznych.

PIĄTEK, DN. 11 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 15³⁰ — 18³⁰

Sala G

- A. Bylicki, S. Malanowski, D. Rostańska*: Charakterystyka zasad chinolinowych w polskich produktach koksowania. TO — 6 (10 minut)
- J. Górczyńska*: Badania fizykochemiczne polskiego „surowego antracenu”. TO — 16 (10 minut)
- T. Gruberski*: Główne składniki krystalizacji w oleju płuczkowym. TO — 22 (10 minut)
- J. Jankun*: Wpływ małych ilości niżej wrzących zanieczyszczeń na przebieg destylacji normalnej frakcji pikolinowej. TO — 26 (7 minut)
- H. Majewska, J. Werle*: Badania nad frakcjami toluenowymi benzyny lekkiej. TO — 43, TO — 44 (12 minut)
- Z. Lisicki, K. Sosnkowska*: Własności poliazeotropowe zasad anilinowych. TO — 41 (10 minut)
- R. Szczepanik, I. Czarnota*: Wpływ głównego składnika krystalizacji na rozpuszczalność naftalenu w olejach ze smoły węglowej wysokotemperaturowej. TO — 66 (10 minut)
- J. Szuba*: Rozdział podstawowych składników krystalicznych wysokotemperaturowej smoły węglowej w kolumnie frakcjonującej urządzenia do ciągłej destylacji. TO — 68 (12 minut)
- R. Świerczek*: Badania nad rozpuszczalnością fluorantenu i pirenu w niektórych substancjach organicznych. TO — 71 (10 minut)
- Z. Frankl*: Niektóre zjawiska procesu odgazowania węgla. TO — 12 (10 minut)
- S. Bał*: Niektóre czynniki procesu wydzielania i otrzymania fluorantenu z wysoko-wrzących frakcji smoły koksowniczej. TO — 1 (10 minut)
- W. Kuczyński, J. Gilewicz, J. Zerbe, B. Jordan*: Kraking katalityczny i piroliza smół węglowych. TO — 36 (10 minut)

SOBOTA, DN. 12 WRZEŚNIA 1959 R.

godz. 900 — 1100

Sala G

- S. Zagrodzki, J. Kubiak, J. Zalicki*: Otrzymywanie kwasu mlekowego z hydrolizatów skrobi. TO — 79 (10 minut)
- S. Zagrodzki, J. Lenczewski*: Próby elektrolizy wywaru melasowego. TO — 80 (10 minut)
- S. Zagrodzki, H. Zaorska*: Rozdzielanie niecukrów melasu za pomocą wymiennicy jonowych. TO — 83 (10 minut)
- S. Zagrodzki, Z. Niedzielski*: Szybkość krystalizacji sacharozy z roztworów czystych oraz w obecności substancji koloidowych i związków nieorganicznych. TO — 81 (10 minut)
- F. Polak, J. Ejsmont, L. Wilkosz*: Ekstrakcja gliceryny. TO — 52, TO — 53, TO — 56 (12 minut)
- W. Rzędowski*: Badania nad otrzymywaniem i zastosowaniem preparatów proteolitycznych z pleśni. TO — 64 (7 minut)
- H. Niewiadomski, B. Drozdowski*: Otrzymywanie koncentratów tokoferoli z odpadków po odwanianiu oleju rzepakowego i sojowego. TO — 50 (10 minut)
- J. Curyło*: Badania węglowodanów występujących w miodach spadziowych i kwiatowych. TO — 9 (7 minut)
- W. Bednarczyk, S. Jasińska, M. Klepacka*: Badania promieniotwórczości mleka w Polsce. I. TO — 2 (10 minut)

SPIS TREŚCI

	Str.
Stwierdzenie Polskiego Towarzystwa Chemicznego — Alicja Dorabalska	3
Forty Years of Polish Chemical Society — Alicja Dorabalska	10
Prezesa Polskiego Towarzystwa Chemicznego	17
Członkowie honorowi Polskiego Towarzystwa Chemicznego	18
Komitet Honorowy Zjazdu	22
Komitet Organizacyjny Zjazdu	23
Program ogólny Zjazdu	24
Congress Programme	25
Informacje naukowe	26
Referaty sekcyjne	27
Program Zjazdu (grafik)	28
Informacje ogólne	29
Plan terenu Politechniki Warszawskiej	31
Plan of the Warsaw's Institute of Technology	33
General Informations	34
Szczegółowy program posiedzeń Sekcji	35
Seksja Fizykochemii Nieorganicznej I	35
„ Fizykochemii Nieorganicznej II	38
„ Fizykochemii Nieorganicznej III	40
„ Fizykochemii Organicznej	43
„ Chemii Organicznej I	47
„ Chemii Organicznej II	51
„ Chemii Analitycznej I	55
„ Chemii Analitycznej II	59
„ Technologii Nieorganicznej	61
„ Technologii Organicznej	63